#### 1/19/1

010379861

WPI Acc No: 1995-281175/ 199537 XRAM Acc No: C95-126963 XRPX Acc No: N95-214249 LC cpds. for LC displayed and optical shutters - give LC compsns. with improved response to electric field and displays with good response speed with small temp. dependence and high contrast Patent Assignee: CANON KK (CANO ) Number of Countries: 001 Number of Patents: 001 Patent Family: Applicat No Kind Date Week Patent No Kind Date 19950718 JP 93344693 19931221 199537 B JP 7179856 Α Α Priority Applications (No Type Date): JP 93344693 A 19931221 Patent Details: Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes 37 C09K-019/34 JP 7179856 Α Abstract (Basic): JP 7179856 A Liq. crystal cpd. of formula (I) is new: R1-A1-X1-A2-X3-A3-R2 (where, R1,R2=F, CN or 1-20C alkyl with at least one -CH2- in the alkyl not having a vicinal hetero atom being opt. substd. by -O-, -S-, -CO-, -CH(CN)-, -CH=CH- or -C=C- and H('s) in the alkyl opt. substd. by F('s). A1,A2,A3 = single bond, 1,4-phenylene opt. substd. by 1-2 F('s), Cl('s), Br('s), CH3('s), CF3('s) or CN('s), pyridine-2,5-diyl, pyrimidine-2,5-diyl, pyrazine-2,5-diyl, pyridazine-3,5-diyl, 1,4-cyclohexylene, 1,3-dioxane-2,5-diyl, 1-3-dithiane-2,5-diyl, thiophene-2,5-diyl, thiazole-2,5-diy, thiadiazole-2,5-diyl, benzoxazole-2,5-diyl, benzoazole-2,6-diyl, benzothiazole-2,5-diyl, benzothiazole-2,6-diyl, benzofuran-2,5-diyl, benzofuran-2,6-diyl, quinoxaline-2,6-diyl, quinoline-2,6-diyl, 2,6-naphthalene, indane-2,5-diyl, 2-alkylindane-2,5-diyl with the alkyl having 1-18C, indanone-2,6-diy1, 2-alkylindanone-2,6-diyl with the alkyl having 1-18C, cumarane-2,5-diyl, 2-alkylycumarane-2,5-diyl with the alkyl having 1-18C; at least one of A1,A2,A3 = benzofuran-2,5-diyl or benzxofuran2,5-diyl; X1,X2 = single bond, -COO-, -COO-, -COCO-, -CH2O-, -OCH2O-, -CH2CH2-. Also claimed are liq. crystal compsns. contg. the cpds., liq. crystal elements using the liq. crystal compsns., a display method using the liq. crystal compsns. and display devices using the lig. crystal elements. USE - The liq. crystal elements are useful for liq. crystal displays and liq. crystal optical shutters. ADVANTAGE - The liq. crystal compsns. have improved responsible to electric fields and the liq. crystal displays devices have a high response speed, small temp. dependence of the response speed and high contrast. (Dwg.0/8)Title Terms: LC; COMPOUND; LC; DISPLAY; OPTICAL; SHUTTER; LC; COMPOSITION; IMPROVE; RESPOND; ELECTRIC; FIELD; DISPLAY; RESPOND; SPEED; TEMPERATURE; DEPEND; HIGH; CONTRAST Derwent Class: E19; L03; P81; U11; V07 International Patent Class (Main): C09K-019/34 International Patent Class (Additional): C07D-213/24; C07D-213/79; C09K-019/42; G02F-001/13; G02F-001/141 File Segment: CPI; EPI; EngPI Manual Codes (CPI/A-N): E06-A01; E06-D02; E06-D06; E06-E01; E06-F01;

L03-D01D1; L03-G05A Manual Codes (EPI/S-X): U11-A03; V07-K10A Chemical Fragment Codes (M3): \*01\* D012 D019 D022 D029 D100 D199 D300 D399 D621 D699 D750 D799 E400 E499 E600 E699 F012 F015 F017 F019 F121 F123 F163 F199 F211 F220 F250 F431 F499 F530 F541 F551 F599 F710 F730 F799 G013 G015 G017 G019 G021 G029 G032 G033 G038 G039 G100 G111 G212 G221 G299 G563 G599 H581 H582 H583 H584 H589 H598 H599 H601 H602 H603 H608 H609 H621 H622 H623 H641 H642 H643 H661 H662 H663 H681 H682 H683 H684 H685 H689 H713 H714 H715 H716 H721 H722 H731 H732 J011 J012 J013 J014 J211 J212 J221 J222 J231 J232 J241 J242 J251 J252 J261 J262 J561 J562 J581 J582 J583 L142 L143 L144 L145 L199 M111 M112 M113 M114 M115 M116 M119 M121 M122 M123 M124 M125 M126 M129 M133 M135 M136 M139 M210 M211 M212 M213 M214 M215 M216 M220 M221 M222 M223 M224 M225 M226 M231 M232 M233 M240 M262 M271 M272 M280 M281 M282 M283 M311 M312 M313 M314 M315 M316 M321 M322 M323 M331 M332 M333 M334 M340 M342 M343 M344 M352 M353 M362 M372 M373 M381 M382 M383 M391 M392 M393 M412 M511 M512 M513 M520 M521 M522 M530 M531 M532 M540 M541 M542 M710 M903 M904 Q334 R023

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2002 Thomson Derwent. All rights reserved.

© 2002 The Dialog Corporation

(19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平7-179856

(43)公開日 平成7年(1995)7月18日

(51) Int.Cl.<sup>6</sup>

識別配号

庁内整理番号

技術表示箇所

C09K 19/34

C 0 7 D 213/24

9279-4H

213/79

C09K 19/42

9279-4H

G02F 1/137

FΙ

510

審査請求 未請求 請求項の数17 FD (全 37 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号

特願平5-344693

(71)出額人 000001007

キヤノン株式会社

(22)出廣日

平成5年(1993)12月21日

東京都大田区下丸子3丁目30番2号

(72)発明者 中村 真一

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(72)発明者 滝口 隆雄

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(72)発明者 岩城 孝志

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(74)代理人 弁理士 豊田 善雄 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 被晶性化合物、これを含有する液晶組成物、該液晶組成物を用いた液晶素子並びにこれらを用いた表示方法、表示装置

(57)【要約】

【目的】 応答速度が速く、その温度依存性が少なく、

コントラストの高い液晶表示装置を提供する。

【構成】 6-(5-デシルピリミジン-2-イル)-

2-オクチルベンゾフランを1~40重量%含有する液

晶組成物を用いて液晶素子を構成し、装置を組む。

3

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(I)で示されることを特徴 とする液晶性化合物。

1

 $R_1 - A_1 - X_1 - A_2 - X_2 - A_3 - R_2$ [式中、R<sub>1</sub> 、R<sub>2</sub> はF、CN、炭素原子数が1から2 0である直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基(該アル キル基中の1つもしくは2つ以上の-CH2 -はヘテロ 原子が隣接しない条件で、-O-、-S-、-CO-、 -CH(CN)-、-CH=CH-、-C≡C-に置き ッ素原子に交換されていても良い)を示す。A1、A 2 、A3 はそれぞれ独立に単結合又は無置換或いは1個 又は2個の置換基 (F、Cl、Br、CH3、CF3 又 はCN)を有する1、4-フェニレン、ピリジン-2、 5ージイル、ピリミジンー2,5ージイル、ピラジンー 2,5-ジイル、ピリダジン-3,6-ジイル、1,4 ーシクロヘキシレン、1、3ージオキサンー2、5ージ イル、1,3-ジチアン-2,5-ジイル、チオフェン -2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チア ジアゾールー2.5ージイル、ベンゾオキサゾールー 2,5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2,6-ジイ ル、ベンゾチアゾールー2、5ージイル、ベンゾチアゾ ールー2,6ージイル、ベンゾフランー2,5ージイ ル、ベンゾフランー2,6ージイル、キノキサリンー 2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、2, 6-ナフチレン、インダン-2,5-ジイル、2-アルキル インダン-2、5-ジイル (アルキル基は炭素原子数1 から18の直鎖状又は分岐状のアルキル基である)、イ ンダノンー2,6ージイル、2ーアルキルインダノンー 2.6-ジイル (アルキル基は炭素原子数1から18の 30 直鎖状又は分岐状のアルキル基である)、クマランー 2,5-ジイル、2-アルキルクマラン-2,5-ジイ ル (アルキル基は炭素原子数が1から18の直鎖状又は 分岐状アルキル基である)から選ばれる。但し、A1、 A2 、A3 のうち、少なくとも1つはベンゾフランー 2、5-ジイル又はベンゾフラン-2、6-ジイルであ る。X1 、X2 は単結合、-COO-、-OCO-、- $CH_2 O - CH_2 - CH_2 CH_2 - CH$  $=CH-,-C\equiv C-c$ 

【請求項2】 前記一般式で表わされる液晶性化合物が 40 下記(Ia)~(Ic)のいずれかであることを特徴と する請求項1記載の液晶性化合物。

(Ia) A<sub>1</sub> がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベン ゾフラン-2, 6-ジイルであり、A2 は無置換或いは 1個又は2個の置換基(F、C1、Br、CH3、CF 3又はCN) を有する1, 4-フェニレン、ピリジン-2, 5ージイル、ピリミジンー2, 5ージイル、ピラジ ンー2,5ージイル、ピリダジンー3,6ージイル、 1,4-シクロヘキシレン、チオフェン-2,5-ジイ ル、チアゾール2,5ージイル、チアジアゾールー2, 5ージイル、キノリン2,6ージイル、2,6ーナフチ レンから選ばれ、A3 及びX2 は単結合である液晶性化

(Ib) A<sub>1</sub> がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベン ゾフランー2,6ージイルであり、A2、A3 は無置換 或いは1個又は2個の置換基(F、Cl、Br、CH 3 、CF3 又はCN)を有する1,4-フェニレン、ピ リジン-2,5-ジイル、ピリミジン-2,5-ジイ ル、ピラジンー2,5ージイル、ピリダジンー3,6ー 換えられていても良く、該アルキル基中の水素原子はフ 10 ジイル、1,4-シクロヘキシレン、チオフェン-2, 5ージイル、チアゾールー2、5ージイル、チアジアゾ ールー2,5ージイルから選ばれる液晶性化合物 (Ic) A2 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベン ゾフラン-2,6-ジイルであり、A1、A3 は無置換 或いは1個又は2個の置換基(F、C1、Br、CH 3 、CF3 又はCN) を有する1,4-フェニレン、ピ リジンー2,5ージイル、ピリミジンー2,5ージイ ル、ピラジンー2,5ージイル、ピリダジンー3,6ー ジイル、1,4-シクロヘキシレン、チオフェン-2, 20 5ージイル、チアゾールー2,5ージイル、チアジアゾ ールー2, 5-ジイルから選ばれる液晶性化合物 【請求項3】 前記一般式(I)で表わされる液晶性化 特徴とする請求項1記載の液晶性化合物。

合物が(Iaa)~(Icc)のいずれかであることを (Iaa) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ

ンゾフラン-2,6-ジイルであり、A2 は無置換或い は1個又は2個の置換基 (F、C1、Br、CH3、C F3 又はCN)を有する1, 4-フェニレンであり、A 3 及びX1 、X2 は単結合である液晶性化合物

(Iab) Ai がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンゾフラン2, 6ージイルであり、A2 はピリジンー 2, 5-ジイルであり、A3 及びX1 、X2 は単結合で ある液晶性化合物

(Iac) Ai がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンゾフラン-2,6ジイルであり、A2 はピリミジン-2, 5-ジイルであり、A3 及びX1 、X2 は単結合で ある液晶性化合物

(Iad) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンゾフラン-2, 6-ジイルであり、A2 は1, 4-シ クロヘキシレンであり、A3 及びX1 、X2 は単結合で ある液晶性化合物

(Iba) Ai がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンゾフラン-2, 6-ジイルであり、A2 は無置換或い は1個又は2個の置換基 (F、C1、Br、CH3、C F<sub>3</sub> 又はCN) を有する1, 4-フェニレンであり、A 3 は無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C1、B r、CH3 、CF3 又はCN)を有する1, 4-フェニ レン、ピリジンー2,5ージイル、ピリミジンー2,5 ージイル、1,4ーシクロヘキシレン、チオフェンー 50 2, 5ージイル、チアゾールー2, 5ージイル、チアジ

アゾールー2, 5ージイルから選ばれ、X1、X2 は単 結合である液晶性化合物

(Ibb) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンソフラン-2, 6ージイルであり、A2 はピリジンー 2. 5 - ジイル、ピリミジン - 2, 5 - ジイル、<math>1, 4ーシクロヘキシレン、チオフェンー2,5ージイル、チ アゾールー2,5ージイル、チアジアゾールー2,5-ジイルから選ばれ、A3 は無置換或いは1個又は2個の 置換基 (F、C1、Br、CH3、CF3 又はCN)を 有する1,4-フェニレンであり、X1、X2 は単結合 10 である液晶性化合物

(Ica) A2 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンゾフランー2、6ージイルであり、A1は無置換或い は1個又は2個の置換基(F、Cl、Br、CH3、C F3 又はCN)を有する1,4-フェニレンであり、A 3 は無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C1、B r、CH3、CF3 又はCN)を有する1,4-フェニ レン、ピリジンー2,5ージイル、ピリミジンー2,5 ージイル、1,4ーシクロヘキシレン、チオフェンー 2,5-ジイル、チアゾール-2,5-ジイル、チアジ 20 【化1】 アゾールー2, 5ージイルから選ばれ、X1 、X2 は単\*

\*結合である液晶性化合物

(Icb) A2 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンゾフランー2, 6ージイルであり、A1 はピリジンー 2, 5-ジイルであり、A3 はピリジン-2, 5-ジイ ル、ピリミジンー2、5ージイル、1、4ーシクロヘキ シレン、チオフェンー2,5-ジイル、チアゾールー 2,5-ジイル、チアジアゾール-2,5-ジイルから 選ばれ、X1、X2 は単結合である液晶性化合物

(Icc) A2 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベ ンゾフラン-2, 6-ジイルであり、A1 はピリミジン -2, 5-ジイルであり、A3 はピリジン-2, 5-ジ イル、ピリミジンー2、5ージイル、1、4ーシクロへ キシレン、チオフェン-2,5-ジイル、チアゾールー 2,5-ジイル、チアジアゾール-2,5-ジイルから 選ばれ、X1、X2 は単結合である液晶性化合物

【請求項4】 前記一般式(I)で表わされる液晶性化 合物の $R_1$ 、 $R_2$  が下記(i)~(v)のいずれかであ ることを特徴とする請求項1~3のいずれかに記載の液 晶性化合物。

(i) 
$$n - C_aH_{2a+1} - Y_1 -$$

(v) 
$$C_h F_{2h+1} (CH_2)_i Y_1 -$$

(aは1から16の整数、d、g、iは0から7の整 数、b、e、h、jは1から10の整数、fは0又は1 を示す。但し、b+d≤16, e+f+g≤16、h+ i≤16の条件を満たす。Y1 は単結合、-O-、-C 40 る請求項5記載の液晶組成物。 OO-、-OCO-を示し、Y2 は-COO-、-CH 2 ○○を示す。光学活性であっても良い。)

【請求項5】 請求項1~4のいずれかに記載の液晶性 化合物を少なくとも1種含有することを特徴とする液晶 組成物。

【請求項6】 請求項1~4のいずれかに記載の液晶性 化合物の含有量が1~80重量%であることを特徴とす る請求項5記載の液晶組成物。

【請求項7】 請求項1~4のいずれかに記載の液晶性 化合物の含有量が1~60重量%であることを特徴とす※50

※る請求項5記載の液晶組成物。

【請求項8】 請求項1~4のいずれかに記載の液晶性 化合物の含有量が1~40重量%であることを特徴とす

【請求項9】 カイラルスメクティック相を有すること を特徴とする請求項5~8のいずれかに記載の液晶組成

【請求項10】 請求項5~9のいずれかに記載の液晶 組成物を一対の電極基板間に配置してなることを特徴と する液晶素子。

【請求項11】 前記電極基板上に更に配向制御層が設 けられていることを特徴とする請求項10記載の液晶素

【請求項12】 前記配向制御層がラビング処理された

5

層であることを特徴とする請求項11記載の液晶素子。 【請求項13】 液晶分子のらせんが解除された膜厚で 前記一対の電極基板を配置することを特徴とする請求項 10~12のいずれかに記載の液晶素子。

【請求項14】 請求項5~9のいずれかに記載の液晶 組成物を用いたことを特徴とする表示方法。

【請求項15】 請求項10~13のいずれかに記載の 液晶素子を有することを特徴とする表示装置。

【請求項16】 液晶素子の駆動回路を有することを特徴とする請求項15記載の表示装置。

【請求項17】 光源を有することを特徴とする請求項 15又は16記載の表示装置。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規な液晶性化合物、これを含有する液晶組成物及びこれを使用した液晶素子並びに表示装置に関し、更に詳しくは電界に対する応答特性が改善された新規な液晶組成物、及びこれを使用した液晶表示素子や液晶一光シャッター等に利用される液晶素子並びに該液晶素子を表示に使用した表示装置に関 20 するものである。

#### [0002]

【従来の技術】従来より、液晶は電気光学素子として種 々の分野で応用されている。現在実用化されている液晶 素子はほとんどが、例えばエム・シャット (M. Sch adt) とダブリュ・ヘルフリッヒ (W. Helfri ch) 著 "アプライド フィジックス レターズ (Ap plied Physics Letters)" Vo 1. 18, No. 4 (1971. 2. 15) P. 127 ~1280 "Voltage Dependent O 30 ptical Activity of a Twis ted Nematic Liquid Crysta 1"に示されたTN (Twisted Nemati c)型の液晶を用いたものである。これらは、液晶の誘 電的配列効果に基づいており、液晶分子の誘電異方性の ために平均分子軸方向が加えられた電場により特定の方 向に向く効果を利用している。これらの素子の光学的な 応答速度の限界はミリ秒であるといわれ、多くの応用の ためには遅すぎる。

【0003】一方、大型平面ディスプレイへの応用では、価格、生産性などを考え合わせると単純マトリクス方式による駆動が最も有力である。単純マトリクス方式においては走査電極群と信号電極群をマトリクス状に構成した電極構成が採用され、その駆動のためには走査電極群に順次周期的にアドレス信号を選択印加し、信号電極群には所定の情報信号をアドレス信号と同期させて並列的に選択印加する時分割駆動方式が採用されている。【0004】しかし、この様な駆動方式の素子に前述したTN型の液晶を採用すると、走査電極が選択され信号電極が選択されない領域、或いは走査電極が選択され

ず、信号電極が選択される領域(所謂"半選択点")にも有限に電界がかかってしまう。選択点にかかる電圧と、半選択点にかかる電圧の差が十分に大きく、液晶分子を電界に垂直に配列させるのに要する電圧関値がこの中間の電圧値に設定されるならば、表示素子は正常に動作するわけであるが、走査線数(N)を増加していった場合、画面全体(1フレーム)を走査する間に一つの選択点に有効な電界がかかっている時間(duty比)が1/Nの割合で減少してしまう。このために、繰り返し走査を行った場合の選択点と非選択点にかかる実効値としての電圧差は、走査線数が増えれば増える程小さくなり、結果的には画像コントラストの低下やクロストークが避け難い欠点となっている。

【0005】この様な現象は、双安定性を有さない液晶 (電極面に対し、液晶分子が水平に配向しているのが安 定状態であり、電界が有効に印加されている間のみ垂直 に配向する)を時間的蓄積効果を利用して駆動する(即 ち、繰り返し走査する)時に生ずる本質的には避け難い 問題点である。

② 【0006】この点を改良するために、電圧平均化法、 2周波駆動法、多重マトリクス法等が既に提案されているが、いずれの方法でも不十分であり、表示素子の大画面化や高密度化は、走査線数が十分に増やせないことによって頭打ちになっているのが現状である。

【0007】この様な従来型の液晶素子の欠点を改善するものとして、双安定性を有する液晶素子の使用がクラーク(Clark)及びラガウェル(Lagerwall)により提案されている(特開昭56-107216号公報、米国特許第4367924号明細書等)。

【0008】双安定性液晶としては、一般にカイラルスメクティックC相(SmC\*相)又はH相(SmH\*相)を有する強誘電性液晶が用いられる。この強誘電性液晶は電界に対して第1の光学的安定状態と第2の光

学的安定状態からなる双安定状態を有し、従って前述の TN型の液晶で用いられた光学変調素子とは異なり、例 えば、一方の電界ベクトルに対して第1の光学的安定状態に液晶が配向し、他方の電界ベクトルに対しては第2 の光学的安定状態に液晶が配向されている。また、この 型の液晶は、加えられる電界に応答して、上記2つの安 定状態のいずれかを取り、且つ電界の印加のないときは その状態を維持する性質(双安定性)を有する。

【0009】以上の様な双安定性を有する特徴に加えて、強誘電性液晶は高速応答性であるという優れた特徴を持つ。それは強誘電性液晶の持つ自発分極と印加電場が直接作用して配向状態の転移を誘起するためであり、誘電率異方性と電場の作用による応答速度より3~4オーダー速い。

【0010】この様に強誘電性液晶は極めて優れた特性 を潜在的に有しており、この様な性質を利用することに 50 より、上述した従来のTN型素子の問題点の多くに対し

6

て、かなり本質的な改善が得られる。特に、高速光学光 シャッターや高密度・大画面ディスプレイへの応用が期 待される。このため強誘電性を持つ液晶材料に関しては 広く研究がなされているが、現在までに開発された強誘 電性液晶材料は低温作動性、高速応答性、コントラスト 等を含めて液晶素子に用いる十分な特性を備えていると\*

\*は言い難い。

【0011】応答時間でと自発分極の大きさPs及び粘 度 の間には下記の式(1)

8

[0012]

【数1】

$$\tau = \frac{\eta}{\text{Ps} \cdot \text{E}}$$
 (但し、Eは印加電界である) (1)

の関係が存在する。従って、応答速度を速くするには、 (ア) 自発分極の大きさPsを大きくする

- (イ) 粘度 かを小さくする
- (ウ)印加電界Eを大きくする

方法がある。しかし、印加電界はIC等で駆動するため 上限があり、できるだけ低い方が望ましい。よって、実 際には粘度のを小さくするか、自発分極の大きさPsの 値を大きくする必要がある。一般的に自発分極の大きい 強誘電性カイラルスメクティック液晶化合物において は、自発分極のもたらすセルの内部電界も大きく、双安 定状態をとりうる素子構成への制約が多くなる傾向にあ る。また、いたずらに自発分極を大きくしても、それに※20

$$I/I_0=sin^2 4\theta_*sin^2$$

【0016】(2)式中、Ioは入射光強度、Iは透過 光強度、 $\theta$ aは以下で定義される見かけのティルト角、 Δnは屈折率異方性、dは液晶層の膜厚、そしてλは入 射光の波長である。前述の非らせん構造における見かけ のティルト角 $\theta$ aは、第1と第2の配向状態でのねじれ 配列した液晶分子の平均分子軸方向の角度として現われ ることになる。(2)式によれば、見かけのティルト角 θaが22.5°の角度の時最大の透過率となり、双安 定性を実現する非らせん構造での見かけのティルト角*θ* aは22.5°にできる限り近いことが必要である。

#### [0017]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、前述の クラークとラガウェルによって発表された双安定性を示 す非らせん構造の強誘電性液晶に対して適用した場合に は下述の如き問題点を有し、コントラスト低下の原因と なっている。

【0018】第1に従来のラビング処理したポリイミド 膜によって配向させて得られた非らせん構造の強誘電性 40 液晶での見かけのティルト角 $\theta$ 。(2つの安定状態の分 子軸のなす角度の1/2)が強誘電性液晶でのティルト 角(後述の図4に示す三角錐の頂角の1/2の角度Θ) と比べて小さくなっているために透過率が低い。

【0019】第2に電界を印加しないスタティック状態 におけるコントラストは高くても、電圧を印加して駆動 表示を行なった場合にマトリックス駆動における非選択 期間の微小電界により液晶分子が揺らぐために黒が淡く なる。

【0020】以上述べたように、強誘電性液晶素子を実★50 2 、A3 はそれぞれ独立に単結合又は無置換或いは1個

※つれて粘度も大きくなる傾向にあり、結果的には応答速 10 度はあまり速くならないことが考えられる。

【0013】また、実際のディスプレイとしての使用温 度範囲が例えば5~40℃程度とした場合、応答速度の 変化が一般に20倍程度もあり、駆動電圧及び周波数に よる調節の限界を越えているのが現状である。

【0014】また一般に、液晶の屈折率を利用した液晶 素子の場合、直交ニコル下における透過率は下記(2) 式で表わされる。

[0015]

【数2】

$$\frac{\Delta n d}{\lambda} \pi \qquad (2)$$

★用化するためには高速応答性を有し、応答速度の温度依 存性が小さく、且つ、コントラストの高いカイラルスメ クティック相を示す液晶組成物が要求される。さらに、 ディスプレイの均一なスイッチング、良好な視角特性、 低温保存性、駆動ICへの負荷の軽減等のために液晶組 成物の自発分極、カイラルスメクティックCピッチ、コ レステリックピッチ、液晶相をとる温度範囲、光学異方 30 性、ティルト角、誘電率異方性などを適正化する必要が ある。

【0021】本発明の目的は、強誘電性液晶素子を実用 できるようにするために、応答速度を速く、しかもその 温度依存性を軽減させ、またコントラストを高くするの に効果的な液晶性化合物、これを含む液晶組成物、特に 強誘電性カイラルスメクティック液晶組成物、及び該液 晶組成物を使用する液晶素子、表示装置を提供すること にある。

[0022]

【課題を解決するための手段及び作用】本発明は下記一

 $R_1 - A_1 - X_1 - A_2 - X_2 - A_3 - R_2$ (I) [式中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>はF、CN、炭素原子数が1から2 0である直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基 (該アル キル基中の1つもしくは2つ以上の-CH2 -はヘテロ 原子が隣接しない条件で、-O-、-S-、-CO-、 -CH(CN)-、-CH=CH-、-C≡C-に置き 換えられていても良く、該アルキル基中の水素原子はフ ッ素原子に交換されていても良い)を示す。A1、A

又は2個の置換基(F、Cl、Br、CH3、CF3 又 はCN)を有する1,4-フェニレン、ピリジン-2, 5ージイル、ピリミジンー2,5ージイル、ピラジンー 2. 5ージイル、ピリダジンー3, 6ージイル、1, 4 ーシクロヘキシレン、1,3ージオキサンー2,5ージ 4n, 1, 3-3472-2, 5-34n, 472x-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チア ジアゾールー2,5-ジイル、ベンゾオキサゾールー 2,5-ジイル、ベンゾオキサゾール-2,6-ジイ ル、ベンゾチアゾールー2,5ージイル、ベンゾチアゾ 10 ールー2,6ージイル、ベンゾフランー2,5ージイ ル、ベンゾフランー2,6ージイル、キノキサリンー 2, 6-ジイル、キノリン-2, 6-ジイル、2, 6-ナフチレン、インダン-2,5-ジイル、2-アルキル インダン-2、5-ジイル(アルキル基は炭素原子数1 から18の直鎖状又は分岐状のアルキル基である)、イ ンダノン-2,6-ジイル、2-アルキルインダノン-2, 6-ジイル (アルキル基は炭素原子数1から18の 直鎖状又は分岐状のアルキル基である)、クマランー 2,5-ジイル、2-アルキルクマラン-2,5-ジイ 20 ル (アルキル基は炭素原子数が1から18の直鎖状又は 分岐状のアルキル基である)から選ばれる。但し、A 1、A2、A3 のうち、少なくとも1つはベンゾフラン -2,5-ジイル又はベンゾフラン-2,6-ジイルで ある。X1 、X2 は単結合、-COO-、-OCO-、 -CH<sub>2</sub> O-, -OCH<sub>2</sub> -, -CH<sub>2</sub> CH<sub>2</sub> -, -CH=CH-、-C≡C-である。] で表わされる液晶性 化合物、該液晶性化合物を少なくとも1種含有する液晶 組成物、及び該液晶組成物を一対の電極基板間に配置し てなる液晶素子並びにそれらを用いた表示方法及び表示 30 装置を提供するものである。

9

【0023】前記一般式で表わされる液晶性化合物のう ちで液晶相の温度幅、混和性、粘性、配向性等の観点か ら好ましい化合物として下記 (Ia)~(Ic)が挙げ られる。

【0024】(Ia) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジ イル又はベンゾフラン-2,6-ジイルであり、A2 は 無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C1、Br、 CH<sub>3</sub>、CF<sub>3</sub>又はCN)を有する1,4-フェニレ ン、ピリジン-2,5-ジイル、ピリミジン-2,5-40 ジイル、ピラジンー2,5ージイル、ピリダジンー3, 6ージイル、1,4ーシクロヘキシレン、チオフェンー 2, 5-ジイル、チアゾール2, 5-ジイル、チアジア ゾールー2,5ージイル、キノリン2,6ージイル、 2,6-ナフチレンから選ばれ、A3 及びX2 は単結合 である液晶性化合物。

[0025](Ib)A<sub>1</sub> がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフランー2,6ージイルであり、A2、 A3 は無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C 1、

ニレン、ピリジンー2,5ージイル、ピリミジンー2, 5ージイル、ピラジンー2,5ージイル、ピリダジンー 3,6-ジイル、1,4-シクロヘキシレン、チオフェ ンー2, 5ージイル、チアゾールー2, 5ージイル、チ アジアゾールー2, 5-ジイルから選ばれる液晶性化合

【0026】(Ic) A2 がベンゾフランー2, 5ージ イル又はベンゾフランー2,6ージイルであり、A1、 A3 は無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C1、 Br、CH3、CF3 又はCN)を有する1,4ーフェ ニレン、ピリジンー2,5ージイル、ピリミジンー2, 5ージイル、ピラジンー2,5ージイル、ピリダジンー 3,6-ジイル、1,4-シクロヘキシレン、チオフェ ン-2, 5-ジイル、チアゾール-2, 5-ジイル、チ アジアゾールー2,5ージイルから選ばれる液晶性化合

【0027】更に好ましい化合物として下記(Iaa) ~(Ісс)が挙げられる。

【0028】(Iaa) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフラン-2,6-ジイルであり、A2 は無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C1、B r、CH3、CF3 又はCN)を有する1,4-フェニ レンであり、A3 及びX1 、X2 は単結合である液晶性 化合物。

【0029】(Iab) A1 がベンゾフランー2, 5-ジイル又はベンゾフラン2,6-ジイルであり、A2 は ピリジン-2,5-ジイルであり、A3 及びX1、X2 は単結合である液晶性化合物。

【0030】(Iac) Ai がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフラン-2,6ジイルであり、A2 は ピリミジンー2, 5ージイルであり、A3 及びX1 、X 2 は単結合である液晶性化合物。

【0031】(Iad) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフランー2,6*ー*ジイルであり、A2 は1,4-シクロヘキシレンであり、A3 及びX1、X 2 は単結合である液晶性化合物。

【0032】(Iba) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフラン-2,6-ジイルであり、A2 は無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C1、B r、CH3 、CF3 又はCN)を有する1, 4-フェニ レンであり、A3 は無置換或いは1個又は2個の置換基 (F、C1、Br、CH3、CF3 又はCN)を有する 1,4-フェニレン、ピリジン-2,5-ジイル、ピリ ミジンー2,5ージイル、1,4ーシクロヘキシレン、 チオフェンー2,5ージイル、チアゾールー2,5ージ イル、チアジアゾール-2,5-ジイルから選ばれ、X 1 、X2 は単結合である液晶性化合物。

【0033】(Ibb) A1 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフラン-2,6-ジイルであり、A2 Br、CH3 、CF3 又はCN)を有する1,4-フェ 50 はピリジン-2,5-ジイル、ピリミジン-2,5-ジ

イル、1,4-シクロヘキシレン、チオフェン-2,5 ージイル、チアゾールー2,5ージイル、チアジアゾー ルー2, 5-ジイルから選ばれ、A3 は無置換或いは1 個又は2個の置換基 (F、C1、Br、CH3、CF3 又はCN)を有する1,4-フェニレンであり、 $X_1$ 、 X2 は単結合である液晶性化合物。

【0034】(Ica) A2 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフラン-2,6-ジイルであり、A1 は無置換或いは1個又は2個の置換基(F、C1、B レンであり、A3 は無置換或いは1個又は2個の置換基 (F、C1、Br、CH3、CF3 又はCN)を有する 1,4-フェニレン、ピリジン-2,5-ジイル、ピリ ミジン-2, 5-ジイル、1, 4-シクロヘキシレン、 チオフェンー2, 5ージイル、チアゾールー2, 5ージ イル、チアジアゾール-2,5-ジイルから選ばれ、X 1 、X2 は単結合である液晶性化合物。

【0035】(Icb) A2 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフラン-2,6-ジイルであり、A1 はピリジン-2, 5-ジイルであり、A3 はピリジン- 20 【化2】 2, 5-ジイル、ピリミジン-2, 5-ジイル、1, 4\*

\*ーシクロヘキシレン、チオフェンー2,5ージイル、チ アゾールー2,5ージイル、チアジアゾールー2,5-ジイルから選ばれ、X1、X2 は単結合である液晶性化 合物。

【0036】(Icc) A2 がベンゾフラン-2, 5-ジイル又はベンゾフラン-2,6-ジイルであり、A1 はピリミジン-2, 5-ジイルであり、A3 はピリジン -2, 5-37 -2, 5-37 -2, 5-37 -2, 5-374-シクロヘキシレン、チオフェン-2,5-ジイル、 r、CH<sub>3</sub>、CF<sub>3</sub> 又はCN)を有する1,4-フェニ 10 チアゾール-2,5-ジイル、チアジアゾール-2,5 ージイルから選ばれ、X1 、X2 は単結合である液晶性 化合物。

> 【0037】前記一般式(I)で表わされる液晶性化合 物に1個又は2個の置換基を有する1,4-フェニレン が存在する場合、好ましい置換基はF、C1、Br、C F3であり、より好ましくはFである。

【0038】R<sub>1</sub> 、R<sub>2</sub> は好ましくは下記(i)~ (v)から選ばれる。

[0039]

(i) 
$$n - C_a H_{2a+1} - Y_1 -$$

(iii) 
$$C_{\bullet}H_{2a+1}O-(CH_{2})_{1}-CH(CH_{2})_{8}-Y_{1}-$$

(iv) 
$$C_{H_{2j+1}CH} - Y_2 -$$

(v) 
$$C_h F_{2h+1} (CH_2)_i Y_1 -$$

【0040】(aは1から16の整数、d、g、iは0 から7の整数、b、e、h、jは1から10の整数、f は0又は1を示す。但し、b+d≤16, e+f+g≤ 16、h+i≤16の条件を満たす。Y1 は単結合、- 40 【0041】 O-、-COO-、-OCO-を示し、Y2 は-COO※

※一、一CH2 Oーを示す。光学活性であっても良い。) 次に前記一般式(I)で示される液晶性化合物の合成法 の一例を示す。

【化3】

$$(A) \xrightarrow{OH} \xrightarrow{OH} \xrightarrow{OH} \xrightarrow{OH} \xrightarrow{OH} \xrightarrow{COOCH_5}$$

$$A_s = R_s$$

$$CIC - A_s - R_s$$

$$0$$

$$Br \xrightarrow{O} \xrightarrow{CH_sOH} \xrightarrow{Ph_sP \cdot HBr} \xrightarrow{Br} \xrightarrow{CH_sPPh_s^*Br^-}$$

$$R_1 - A_1 - Br$$

$$R_1 - A_2 - R_3$$

$$R_1 - A_3 - R_4$$

$$R_1 - A_3 - R_4$$

$$R_1 - A_2 - X_2 - A_3 - R_4$$

$$R_1 - A_2 - X_3 - A_3 - R_4$$

$$R_1 - A_2 - X_3 - A_3 - R_4$$

$$R_1 - A_2 - X_3 - A_3 - R_4$$

$$R_1 - A_2 - X_3 - A_3 - R_4$$

$$R_1 - A_2 - X_3 - A_3 - R_4$$

【0042】( $R_1$ 'は $R_1$ より2炭素原子少ない基であり、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $A_1$ 、 $A_2$ 、 $A_3$ 、 $X_2$ は前記一般式に準ずる)

【0043】次に一般式(I)で示される液晶性化合物\*

\*の具体的な構造式を表1~13に示す。以後、本発明中で用いられる略記は以下の基を示す。

【0044】 【化4】

Pa: 
$$-N$$

$$Dx1: - \bigcirc$$

$$\mathsf{Tz1}: - \begin{picture}(20,10) \put(0,0){\line(1,0){100}} \put(0,0){\li$$

$$Boal: \longrightarrow Bobl: \longrightarrow Bobl:$$

### [0045]

$$Ep1:$$
  $N$   $Ep2:$   $N$   $Cp1:$   $N$ 

17							18
No.	R <sub>1</sub>	<b>v</b> <sup>3</sup>	x <sub>1</sub>	<b>л</b> 2	<b>x</b> <sub>2</sub>	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
1	c <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Ha2	-	Ph	-	-	ос <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
2	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Ha2	-	Ph	1	-	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
3	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>	Ha2	-	Ph	-	4	осн <sub>2</sub> *сни -с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
4	C <sub>9</sub> H <sub>19</sub> O	Ha2	-coo-	Ph	-	-	с <sub>10</sub> н <sub>12</sub>
5	с <sub>15</sub> н <sub>31</sub>	Ha2	-	Ep1	-	4	с <sub>11</sub> н <sub>21</sub>
6	С <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	Ha2	-	Су	_	_	соос <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
7	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Ha2	-	Td	-	_	с <sub>9</sub> н <sub>19</sub>
8	с <sub>6</sub> Р <sub>13</sub> -сн <sub>2</sub> о	Ha2	_	Tn	_	-	С <sub>5</sub> Н <sub>11</sub>
9	C8H170	Ha2	-	Np	-	_	ос <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
10	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Ha2	-	Id2	_	-	<sup>С</sup> 8 <sup>Н</sup> 17
11	C <sub>10</sub> E <sub>21</sub>	Ha2	_	Tzl	_	_	C₄Hg

[0047]

\* \*【表2】

 $00_5H_{11}$ 

19	)				r <del></del>		20
No.	R <sub>1</sub>	<b>A</b> <sub>1</sub>	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	x <sub>2</sub>	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
12	C <sub>11</sub> H <sub>23</sub>	Ha2	-	Bta2	_	-	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
13	с <sub>12</sub> н <sub>25</sub>	Ha2	ı	Cm2	_	-	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
14	С <sub>4</sub> Н <sub>9</sub> О	На2	-	Ph2F	_	_	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub>

Ph2TF

15

20

21

С<sub>8</sub>н<sub>17</sub>

 $^{\mathrm{C_{6}H_{13}}}$ 

Ha2

Ha2

 $^{\mathrm{C}}_{13}^{\mathrm{H}}_{27}$ 

Ha2

10	6"13	1102		10		131	<b>8</b> <sup>m</sup> 17
17	С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>	На2		Ph	-	Py1	ос <sub>9</sub> н <sup>19</sup>
18	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>	Ha2	-сн <sub>2</sub> о-	Ph	-	Pr1	ососн <sub>2</sub> -*СН (СГ <sub>З</sub> ) -С <sub>4</sub> Н <sub>9</sub>
19	с <sub>9</sub> н <sub>19</sub>	Ha2	_	Ph	_	Pa	ОСН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) -С <sub>2</sub> н <sub>5</sub>

[0048]

Ph

Ph

Pđ

Dx1

С<sub>7</sub>H<sub>15</sub>

 ${\rm C_4H_9}$ 

21							22
No.	R <sub>1</sub>	<b>A</b> 1	X <sub>1</sub>	<b>л</b> 2	<b>x</b> <sub>2</sub>	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
22	C7H15DCO	Ha2	-	Ph	-	Tzl	С <sub>14</sub> Н <sub>29</sub>
23	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Ha2	-	Ph	-coo-	Tn	С <sub>10</sub> н <sub>21</sub>
24	С <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	Ha2	-	Ph	-	Id2	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
25	<sup>C</sup> 5 <sup>H</sup> 11	Ha2	-	Ph	-	Io2	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
26	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	Ha2	-	Ph	-	Td	с <sub>б</sub> н <sub>13</sub>
27	<sup>С</sup> 6 <sup>Н</sup> 13	Ha2	-C≡C-	Ph	-	Су	С <sub>7</sub> н <sub>14</sub> сн=сн <sub>2</sub>
28	<sup>C</sup> 8 <sup>H</sup> 17	Ha2	-	Ph	-	Ph	с <sub>9</sub> н <sub>19</sub>
30	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>	Ha2	-	Ph	-	Ph	осос <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
31	С <sub>9</sub> Н <sub>19</sub> 0	Ha2	-	Ph	-осн <sub>2</sub> -	Pħ	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
32	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ha2	_	Tn	_	Ph	ос <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
33	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	Ha2	_	Су	_	Ph	соос <sub>7</sub> н <sub>15</sub>
34	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Ha2	-	Pr2	_	Ph	ос <sub>10</sub> н <sub>21</sub>

[0049]

\* \*【表4】

23	3						24
No.	R <sub>1</sub>	<b>A</b> <sub>1</sub>	x <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	x <sub>2</sub>	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
35	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>	Ha2	-	Py2	-	Pb	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
36	С <sub>16</sub> Н <sub>33</sub> 0	Нь2	ı	Ph	1	-	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
37	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	нь2	-	Ph	ı	-	С <sub>14</sub> Н <sub>29</sub>
38	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	нь2	-	Ph	<del>-</del>	-	С <sub>7</sub> н <sub>15</sub>
39	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub> -*сгн -сн <sub>2</sub> 0	нь2	•	Ph	-	-	соос <sub>10</sub> н <sub>21</sub>
40	C <sub>4</sub> E <sub>9</sub>	Hb2	-coo-	Ph	_	-	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
41	<sup>C</sup> 6 <sup>H</sup> 13	Hb2	-	Ph	-	_	0000 <sub>12</sub> H <sub>25</sub>
42	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>	Нь2	-	Ph2M	-	-	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
43	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Hb2	-	Су	_	-	CH <sub>17</sub>
44	C8H170	Нь2	-	Id2	-	_	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
45	C <sub>20</sub> H <sub>41</sub>	Hb2	_	Cn2	_	-	C4H9

[0050]

\* \*【表5】

			,	(14)			7
25		т		<del> 1</del>	<del></del>		26
No.	R <sub>1</sub>	A <sub>1</sub>	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	<b>1</b> 2	. A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
46	C <sub>11</sub> H <sub>23</sub>	Hb2	-	Np	-	-	OCH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> F <sub>13</sub>
47	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Hb2	-	Gp2	-	-	С <sub>12</sub> Н <sub>25</sub>
48	c <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	Нь2	-	Boa2	-	_	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
49	c <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Hb2	-	Pr2	-	-	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>
50	C4H90	нь2	-	Py2	1	-	с <sub>9</sub> н <sub>19</sub>
51	с <sub>12</sub> н <sub>25</sub>	Нь2	•	Ph	1	Pyl	ос <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
52	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Hb2	-	Ph	-	Pyl	С <sub>9</sub> Н <sub>19</sub>
53	С <sub>5</sub> Н <sub>11</sub>	Нь2	-	Ph	-	Prl	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
54	С <sub>9</sub> н <sub>19</sub>	Hb2	1	Ph	_	Pa	С <sub>5</sub> Н <sub>11</sub>
55	C5H110	Hb2	_	Ph	-0CO-	Tn	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub>
56	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Hb2	-	Ph	-	Tzl	с <sub>з</sub> н <sub>7</sub>
57	F	Hb2	_	Ph	-	Cm2	с <sub>в</sub> н <sub>13</sub>

[0051]

\* \*【表6】

27	•		,	(15)			28
No.	R <sub>1</sub>	<b>A</b> <sub>1</sub>	<b>1</b> 1	A <sub>2</sub>	12	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
58	С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>	Нь2	-	Ph	-	Btbl	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>
59	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>	Пь2	-	Ph	-	Dtl	с <sub>11</sub> н <sub>23</sub>
60	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	нь2		Ph	-	Boa1	С <sub>6</sub> Н <sub>13</sub>
61	С <sub>9</sub> Н <sub>19</sub>	НЬ2	_	Pb	-	Ph23F	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
62	с <sub>13</sub> н <sub>27</sub>	нь2		Pb	-coo-	Су	с <sub>7</sub> н <sub>15</sub>
63	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub> 0	Hb2	-	Ph	_	Td	с <sub>б</sub> н <sub>13</sub>
64	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>	Нь2	-	Ph2CN	_	Ph	ос <sub>10</sub> н <sub>21</sub>
65	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Нь2	-	Pr2	-	Ph	соос <sub>18</sub> н <sub>37</sub>
66	С <sub>6</sub> Н <sub>13</sub>	Нь2	-	Py2	-	Ph	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
67	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	Hb2	-	Tn	-	Ph	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
68	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	Hb2	-	Су	-	Ph	ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub>
69	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	НЬ2	-	Dx2	-	Ph	CN

[0052]

\* \*【表7】

29	•						30
No.	R <sub>1</sub>	٧,	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	¥2	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
70	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub>	Нь2	-	Tz2	-	Ph	С <sub>7</sub> H <sub>15</sub>
71	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub>	Py2	-	Ha2	<del>-</del>	Ph	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
72	С6н13	Py2	-	На2	-	Ph	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
73	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub> 0	Py2	-	На2	-	Pb2F	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
74	С <sub>7</sub> н <sub>15</sub>	Py2	-	На2	_	Су	<sup>OC</sup> 10 <sup>H</sup> 21
75	С <sub>9</sub> Н <sub>19</sub>	Py2	-	Ha2	_	Ta	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
76	С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>	Py2	_	Ha2	-	Tzl	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
77	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub> 0	Ph	<b>-</b> .	Ha2	-	Id2	C₄Hg
78	c₄H <sub>9</sub>	Ph	-	Ha2	_	Ph	OCH <sub>Z</sub> CH <sub>Z</sub> CH(CN)C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>
79	с <sub>12<sup>Н</sup>25</sub>	Ph	-	Ha2	-сн <sub>2</sub> -сн <sub>2</sub> -	Ph	соос <sub>3</sub> н <sub>7</sub>

[0053]

\* \*【表8】

3 1							32
No.	R <sub>1</sub>	<b>A</b> <sub>1</sub>	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	x <sub>2</sub>	A3	R <sub>2</sub>
81	С <sub>8</sub> Н <sub>17</sub> О	Ph	-	Ha2	_	Tn	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
82	С <sub>3</sub> Н <sub>7</sub>	Ph	-	Ha2	ı	Td	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub>
83	C4H9	Tn	-C00-	Ha2	-	Ph	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>
84	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Tn	_	Ha2	-	Су	с <sub>12<sup>Н</sup>25</sub>
85	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Tz2	-	На2	-	Ph	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
86	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Су	_	Ha2	-	Ph	0 (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH− (CH <sub>3</sub> ) −C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>
87	С <sub>5</sub> Н <sub>11</sub>	Pr2	-	Ha2	-	Ph	с <sub>9</sub> н <sub>19</sub>
88	С <sub>8</sub> Н <sub>17</sub> О -СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub>	Py2	-	Нь2	_	Ph	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
89	c <sub>11</sub> H <sub>23</sub>	Py2	-	Нь2	_	Pb3F	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
90	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>	Py2	-	Hb2	-	Tu	соос <sub>4</sub> н <sub>9</sub>
91	CH <sub>3</sub>	Py2	-	Нь2	_	Су	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>

[0054]

\* \*【表9】

33							
No.	R <sub>1</sub>	<b>A</b> 1	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	<b>x</b> <sub>2</sub>	A.3	R <sub>2</sub>
92	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Py2	-	Hb2	-	Ph	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
93	с <sub>9</sub> н <sub>19</sub> 0	Py2	_	Hb2	-	Cm2	С <sub>8</sub> Н <sub>17</sub>
94	C8 <sup>H</sup> 17	Ph	-	Нь2	-	Ph	c=cc <sub>10</sub> H <sub>21</sub>
95	с3н2000	Ph	-	Нь2	-coo-	Ph	C <sub>11</sub> H <sub>23</sub>
96	C₄Hg	Ph	-	Hb2	_	Ph	ос <sub>7</sub> н <sub>15</sub>
97	C <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	Ph3C1	-	Hb2	-	Pr2	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
98	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub>	Ph	_	Нь2	_	Су	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
99	c <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Ph	-	нь2	-	Ph3Br	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
100	С <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	Ph	-сн <sub>2</sub> 0-	Нь2	_	Ph	SC7H15
101	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Ph	-	Hb2	_	Ph23F	С <sub>4</sub> Н <sub>9</sub>
102	C5H11	Pr2	-	Hb2	-	Ph	ос <sub>з</sub> н <sub>7</sub>
103	C6H13	Су	-	нь2	-000-	Ph	СНЗ

[0055]

\* \*【表10】

35							
No.	R	<b>A</b> <sub>1</sub>	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	<b>x</b> <sub>2</sub>	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
104	с <sub>7</sub> н <sub>15</sub>	Tn	-	Hb2	-	Ph	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
105	с <sub>105</sub> н <sub>11</sub>	Tz2	_	нь2	-	Ph	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
106	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Ha1	-	Ph	-	-	осн <sub>2</sub> с <sub>7</sub> F <sub>15</sub>
107	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Hal	-C≡C-	Ph	-	_	oc <sub>8</sub> H <sub>17</sub>
108	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Hal	_	Ph	_	Pyl	с <sub>9</sub> н <sub>19</sub>
109	с <sub>7</sub> н <sub>15</sub> 0	Hal	_	Pr1	-	-	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>
110	c <sub>10</sub> E <sub>21</sub>	Ha1	-	Pr1	-	_	cooc <sub>10</sub> H <sub>21</sub>
111	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Ha1	-	Py1	-	_	С <sub>10</sub> Н <sub>21</sub>
112	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Hal	-	Py1	-	-	∞ <sub>6</sub> H <sub>13</sub>
113	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	Hal	-	Py1	-	-	∞ <sub>9</sub> н <sub>19</sub>
114	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	Ha1	-	Py1	-	Ph	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>

[0056]

\* \*【表11】

37			,	20)			38
No.	R <sub>1</sub>	۸,	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	<b>x</b> <sub>2</sub>	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
115	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Hal	-	Py1	-	Pb	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>
116	с <sub>7</sub> н <sub>15</sub>	Hal	-	Су	-0CH <sub>2</sub> -	Ph	с <sub>7</sub> н <sub>15</sub>
117	C₄H9	Ha1	-	Tn	-	Ph	ОСН <sub>2</sub> СН (СН <sub>3</sub> ) -ОС <sub>4</sub> Н <sub>9</sub>
118	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	Ha1	1	Bob1	_	_	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
119	с <sub>12<sup>Н</sup>25</sub>	Ha1	-	Btal	_	-	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>
120	с <sub>11</sub> н <sub>23</sub> 0	Hal	<u>-</u>	Np	-	_	cooc <sub>10</sub> H <sub>21</sub>
121	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	Ha1	-	Tzl	-	Ph	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
122	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	нь1	-	Ph	-	-	∞ <sub>6</sub> H <sub>13</sub>
123	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>	Нь1	-CH <sub>2</sub> 0-	Ph	_	-	C3H7
124	C9H19	Нь1		Ph	-	Py1	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
125	c <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	Нь1	-	Prl	-	Ph	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>

[0057]

\* \*【表12】

_	^
2	()

39	)						40
No.	R <sub>1</sub>	<b>^</b> 1	<b>x</b> <sub>1</sub>	A <sub>2</sub>	x <sub>2</sub>	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
126	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Hbl	-	Py1	-	_	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub>
127	с <sub>10</sub> н <sub>21</sub> 0	Пь1	-	Py1	-	-	с <sub>7</sub> н <sub>15</sub>
128	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Нь1	-	Py1	-	_	ос <sub>10</sub> н <sub>21</sub>
129	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>	Hb1	-	Pyl	-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -	Ph	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
130	C7 <sup>H</sup> 15	Нь1	-	Bob2	-	Ph	C₄H9
131	С <sub>9</sub> Я <sub>19</sub>	<b>Н</b> ь1	-000-	Py1	-	Ph	с <sub>б</sub> н <sub>13</sub>
132	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	Hb1	-coo-	Су	-	-	с <sub>12</sub> н <sub>25</sub>
133	C <sub>13</sub> H <sub>27</sub>	Нь1	-	Tn	-coo-	Ph	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>
134	с <sub>5</sub> н <sub>11</sub>	нь1	-	Pd	_	-	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub>
135	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>	Hb1	-	Tzl	_	_	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
136	C5H110	Hb1	-	Ep1	-	-	ос <sub>9</sub> н <sub>19</sub>
137	с <sub>8</sub> н <sub>17</sub>	Нь1	-	Id2	-	-	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>

[0058]

\* \*【表13】

No.	R <sub>1</sub>	A <sub>1</sub>	<b>1</b> 1	A <sub>2</sub>	12	A <sub>3</sub>	R <sub>2</sub>
138	С <sub>7</sub> Н <sub>15</sub> 0	Hb1	-	Gp1	-	-	С <sub>8</sub> н <sub>17</sub>
139	С <sub>9</sub> Н <sub>19</sub>	Нь1	-	Dt2	-	Ph	с <sub>б</sub> н <sub>13</sub>
140	С <sub>5</sub> Н <sub>11</sub>	Нь1	-	Btb2		_	с <sub>6</sub> н <sub>13</sub>

【0059】本発明の液晶組成物は前記一般式(I)で 示される液晶性化合物少なくとも1種と他の液晶性化合物1種以上とを適当な割合で混合することにより得ることができる。併用する他の液晶性化合物の数は1~5

### ※囲である。

【0060】また、本発明による液晶組成物は強誘電性液晶組成物、特に強誘電性カイラルスメクティック液晶組成物が好ましい。

0、好ましくは1~30、より好ましくは3~30の範※50 【0061】本発明で用いる他の液晶性化合物として

41 は、特開平4-272989号公報第23~39頁記載 の化合物(III)~(XII)、好ましい化合物(I IIa)~(XIId)、更に好ましい化合物(III aa)~(XIIdb)が挙げられる。また、化合物 (III)~(VI)、好ましい化合物(IIIa)~ (VIf)、更に好ましい化合物 (IIIaa)~(V Ifa) におけるR'1、R'2の少なくとも一方が、ま た化合物(VII)、(VIII)、好ましい化合物 (VIIa)~(VIIIb)、さらに好ましい化合物

\* R' 4の少なくとも一方、及び化合物 ( I X ) ~ ( X I I)、好ましい化合物 (IXa) ~ (XIId)、更に 好ましい化合物 (IXba)、(XIIdb) における R'5、R'6の少なくとも一方が-(CH2) ECGF 2G+1 (E:0~10、G:1~15 整数) である化合 物も同様に用いることができる。更に、次の一般式(X III)~(XVIII)で示される液晶性化合物も用 いることができる。

[0062]

(VIIIba)、(VIIIbb)におけるR'3、\*10

 $R'_7-X'_6-(Py2)-X'_7-(Ph)-X'_8((PhY'_7))_N-(Tn)-R'_8$ 

(IIIX)

 $R'_7-X'_6-(Py2)-(Ph)-0C0-(Ph4F)$ 

(XIV)

 $R'_7-X'_6-(Py2)-(Ph)-0C0-(Ph34F)$ 

(XV)

 $R'_{7}-(PhY'_{7})_{Q}-(Tz_{1})-(PhY'_{8})-X'_{7}-(PhY'_{9})_{R}-(Cy)_{T}-X'_{9}-R'_{8}$  (XVI)

R'7-(Bo2)-A'4-X'9-R'8

(IIVX)

R'7-(Bt2)-A'4-X'9-R'8

(XVIII)

iii)である。

【0063】ここでR'7、R'8 は水素原子又は炭素 数1~18の直鎖状又は分岐状のアルキル基であり、該 アルキル基中のX'6、X'9と直接結合する-CH2 -基を除く1つ、もしくは隣接しない2つ以上の-CH 20 【0065】i) 炭素数1~15のアルキル基

※えられていても良い。 【0064】更にR'7、R'8 は好ましくはi)~v

2 -基は-O-、-CO-、-OCO-、-COO-、 -CH (CH) -、-C (CN) (CH3) -に置き換※ [0066] 【化6】

```
特開平7-179856
```

(23)

43 CH<sub>3</sub>

 $-(CH_2)_p$  CHC<sub>q</sub>H<sub>2q+1</sub> ii)

> p:0~5、q:2~11 整数 光学活性でもよい CH<sub>3</sub>

-(CH<sub>2</sub>); CH-(CH<sub>2</sub>); OC<sub>1</sub>H<sub>2t+1</sub> iii)

r:0~6、s:0または1、t:1~14 整数 光学活性でもよい

CH₃

- CHCOOC<sub>w</sub>H<sub>2w+1</sub> iv)

w:1~15 整数 光学活性でもよい

CN

 $-(CH_2)_A - \dot{C}HC_BH_{2B+1}$ v)

A:0~2、B:1~15 整数 光学活性でもよい

CN  $-(CH_2)_C$   $CHC_DH_{2D+1}$ vi) CH<sub>3</sub>

C:0~2、D:1~15 整数 光学活性でもよい

vii)  $-(CH_2)_{B}-C_{G}F_{2G+1}$ 

E:0~10、G:1~15 整数

viii) - H

```
【0067】N、Q、R、T:0又は1 Y'7、 30*X'7、X'8:単結合、-COO-、-OCO-、-
                                CH_2 O-, -OCH_2 -
Y'8 Y'9: H又はF
                                【0068】 (XIII) の好まし化合物として (XI
A' 4 : Ph, Np
```

X'6、X'9:单結合、-COO-、-OCO-、-

IIa)が挙げられる。 [0069] (XIIIa)

 $R'_7-X'_6-(Py2)-(Ph)-0C0-(Tn)-R'_8$ 【0070】(XVI)の好ましい化合物として(XV **%**【0071】

Ia) 、(XVIb) が挙げられる。 \*

(XVIa)  $R'_7-(Tz_1)-(Ph)-X'_9-R'_8$ (XVIb) R'7-(PhY'7)-(Tz1)-(PhY'8)-X'9-R'8

【0072】(XVII)の好ましい化合物として(X 40★【0073】

VIIa)、(XVIIb)が挙げられる。

R'7-(Boa2)-(Ph)-0-R'8

(XVIIa) (XVIIb) R'7-(Boa2)-(Np)-0-R'8

【0074】(XVIII)の好ましい化合物として

☆R'7-(Btb2)-(Np)-O-R'8 (XVIIIc) 【0076】(XVIa)、(XVIb)の好ましい化 (XVIIIa)~(XVIIIc)が挙げられる。 合物として (XVIaa) ~ (XVIbc) が挙げられ

3.

R'7-(Btb2)-(Ph)-R'8

[0075]

(XVIIIa)

(XVIIIb) ☆ R'7-(Btb2)-(Ph)-0-R'8

(XVIaa)  $R'_7-(Tz_1)-(Ph)-0-R'_8$ R'7-(Ph)-(Tz1)-(Ph)-R'8 (XVIba)

45

R'7-(Ph)-(Tz1)-(Ph)-O-R'8 R'7-(Ph)-(Tz1)-(Ph)-OCO-R'8

【0077】Ph、Py2、Tn、Tz1、Cy、Np、Boa2、Btb2の略記は前記定義に準じ、他の略記については以下の基を示す。

(XVIbb) (XVIbc)

\*【0078】 【化7】

Ph4F: — F

 $Bt2: \longrightarrow N$ 

【0079】本発明の液晶性化合物と、1種以上の上述の液晶性化合物、或いは液晶組成物と混合する場合、混合して得られた液晶組成物中に占める本発明の液晶性化合物の割合は1重量%~80重量%、好ましくは1重量%~40重量%とすることが望ましい。また、本発明の液晶性化合物を2種以上用いる場合は、混合して得られた液晶組成物中に占める本発明の液晶性化合物2種以上の混合物の割合は1重量%~80重量%、好ましくは1重量%~60重量%、更に好ましくは1重量%~40重量%とすることが望ましい。

【0080】更に、本発明の強誘電性液晶素子における 強誘電性液晶層は、先に示したようにして作成した強誘 電性液晶組成物を真空中、等方性液体温度まで加熱し、 素子セル中に封入し、徐々に冷却して液晶層を形成させ 常圧に戻すことが好ましい。

【0081】図1は強誘電性液晶素子の構成の説明のために、本発明の強誘電性液晶層を有する液晶素子の一例を示す断面概略図である。図1において符号1は強誘電性液晶層、2はガラス基板、3は透明電極、4は絶縁性配向制御層、5はスペーサー、6はリード線、7は電源、8は偏光板、9は光源を示している。

【0082】2枚のガラス基板2には、それぞれIn2 40 O3, SnO2或いはITO(インジウム ティン オキサイド; Indium Tin Oxide)等の薄膜からなる透明電極3が被覆されている。その上にポリイミドの様な高分子の薄膜をガーゼやアセテート植毛布等でラビングして、液晶をラビング方向に並べる絶縁性配向制御層4が形成されている。また、絶縁物質として、例えばシリコン窒化物、水素を含有するシリコン炭化物、シリコン酸化物、ホウ素窒化物、水素を含有するホウ素窒化物、セリウム酸化物、アルミニウム酸化物、ジルコニウム酸化物、チタン酸化物、フッ化マグネシウ※50

※ム等の無機物質絶縁層を形成し、その上にポリビニルア ルコール、ポリイミド、ポリアミドイミド、ポリエステ ルイミド、ポリパラキシレン、ポリエステル、ポリカー ボネート、ポリビニルアセタール、ポリ塩化ビニル、ポ リ酢酸ビニル、ポリアミド、ポリスチレン、セルロース 樹脂、メラミン樹脂、ユリヤ樹脂、アクリル樹脂やフォ トレジスト樹脂等の有機絶縁物質を配向制御層として、 2層で絶縁性配向制御層4が形成されていても良く、ま た無機物質絶縁性配向制御層或いは有機物質絶縁性配向 制御層単層であっても良い。この絶縁性配向制御層が無 機系ならば蒸着法などで形成でき、有機系ならば有機絶 縁物質を溶解させた溶液、又はその前駆体溶液(溶剤に 0.1~20重量%, 好ましくは0.2~10重量%) を用いて、スピナー塗布法、浸漬塗布法、スクリーン印 刷法、スプレー塗布法、ロール塗布法等で塗布し、所定 の硬化条件下(例えば加熱下)で硬化させ形成させるこ とができる。

【0083】絶縁性配向制御層4の層厚は通常10Å $\sim$  $1 \mu$ m、好ましくは10Å $\sim$ 3000Å、さらに好ましくは10Å $\sim$ 1000Åが適している。

【0084】この2枚のガラス基板2はスペーサー5によって任意の間隔に保たれている。例えば所定の直径を持つシリカビーズ、アルミナビーズをスペーサーとしてガラス基板2枚で挟持し、周囲をシール剤、例えばエポキシ系接着剤を用いて密封する方法がある。その他スペーサーとして高分子フィルムやガラスファイバーを使用しても良い。この2枚のガラス基板の間に強誘電性液晶が封入されている。

【0085】強誘電性液晶が封入された強誘電性液晶層 1は、一般には $0.5\sim20\,\mu\mathrm{m}$ 、好ましくは $1\sim5\,\mu$  mである。

【0086】透明電極3からリード線によって外部の電源7に接続されている。またガラス基板2の外側には偏

光板8が貼り合わせてある。図1は透過型なので光源9 を備えている。図2は強誘電性液晶素子の動作説明のた めに、セルの例を模式的に描いたものである。21 aと 21bはそれぞれIn2 O3, SnO2 或いはITO (Indium Tin Oxide)等の薄膜からな る透明電極で被覆された基板(ガラス板)であり、その 間に液晶分子層22がガラス面に垂直になるよう配向し たSmC・相又はSmH・相の液晶が封入されている。 太線で示した線23が液晶分子を表わしており、この液 晶分子23はその分子に直交した方向に双極子モーメン ト (P1) 24を有している。基板21 aと21 b上の 電極間に一定の閾値以上の電圧を印加すると、液晶分子 23のらせん構造がほどけ、双極子モーメント (P<sub>+</sub>) 24が全て電界方向に向くよう液晶分子23は配向方向 を変えることができる。液晶分子23は細長い形状を有 しており、その長軸方向と短軸方向で屈折率異方性を示 し、従って例えばガラス面の上下に互いにクロスニコル の偏光子を置けば、電圧印加極性によって光学特性が変 わる液晶光学変調素子となることは容易に理解される。 【0087】本発明における光学変調素子で好ましく用 20 いられる液晶セルは、その厚さを充分に薄く(例えば 1 Ομ以下) することができる。このように液晶層が薄く なるに従い、図3に示すように電界を印加していない状 態でも液晶分子のらせん構造がほどけ、その双極子モー メントPaまたはPbは上向き(34a)又は下向き (34b) のどちらかの状態をとる。 この様なセルに図 3に示す如く一定の閾値以上の極性の異なる電界E a 又 はEbを電圧印加手段31aと31bにより付与する と、双極子モーメントは電界Ea又はEbの電界ベクト ルに対応して上向き34a又は下向き34bと向きを変 30 え、それに応じて液晶分子は、第1の安定状態33aか 或いは第2の安定状態33bの何れかの一方に配向す る。

47

【0088】この様な強誘電性液晶素子を光学変調素子として用いることの利点は先にも述べたが2つある。その第1は応答速度が極めて速いことであり、第2は液晶分子の配向が双安定性を有することである。第2の点を例えば図3によって更に説明すると、電界Eaを印加すると液晶分子は第1の安定状態33aに配向するが、この状態は電界を切っても安定である。また、逆向きの電 40界Ebを印加すると、液晶分子は第2の安定状態33bに配向してその分子の向きを変えるが、やはり電界を切ってもこの状態に留っている。また、与える電界Ea或いはEbが一定の閾値を越えない限り、それぞれ前の配向状態にやはり維持されている。

【0089】図5は本発明で用いた駆動波形の一例である。図5(A)中のSs は選択された走査線に印加する選択走査波形を、Sn は選択されていない非選択走査波形を、Is は選択されたデータ線に印加する選択情報波形(黒)を、In は選択されていないデータ線に印加す

る非選択情報信号(白)を表わしている。 また、図中 (Is -Ss )と (In -Ss ) は選択された走査線上 の画素に印加する電圧波形で、電圧(Is -Ss)が印 加された画素は黒の表示状態をとり、電圧(In-Ss)が印加された画素は白の表示状態をとる。 【0090】図5 (B)は図5 (A)に示す駆動波形 で、図6に示す表示を行なった時の時系列波形である。 図5に示す駆動例では、選択された走査線上の画素の印 加される単一<mark>極性電圧の最小印加時間Δ</mark>tが書き込み位 相t2の時間に相当し、1ラインクリヤt1 位相の時間 が2Δtに設定されている。さて、図5に示した駆動波 形の各パラメータ $V_s$  ,  $V_1$  ,  $\Delta$  t の値は使用する液晶 材料のスイッチング特性によって決定される。ここでは バイアス比 $V_1$  /  $(V_1 + V_s) = 1/3$ に固定されて いる。バイアス比を大きくすることにより駆動適正電圧 の幅を大きくすることは可能であるが、バイアス比を増 すことは情報信号の振幅を大きくすることを意味し、画 質的にはちらつきの増大、コントラストの低下を招き好 ましくない。我々の検討ではバイアス比1/3~1/4 程度が実用的であった。

【0091】本発明の液晶素子を表示パネル部に使用し、図7及び図8に示した走査線アドレス情報をもつ画像情報なるデータフォーマット及びSYNC信号による通信同期手段をとることにより、液晶表示装置を実現する。

【0092】図中、符号はそれぞれ以下の通りである。

- 101 強誘電性液晶表示装置
- 102 グラフィックコントローラ
- 103 表示パネル
- 104 走查線駆動回路
  - 105 情報線駆動回路
  - 106 デコーダ
  - 107 走査信号発生回路
  - 108 シフトレジスタ
  - 109 ラインメモリ
  - 110 情報信号発生回路
  - 111 駆動制御回路
  - 112 GCPU
  - 113 ホストCPU
- ) 114 VRAM

【0093】画像情報の発生は、本体装置側のグラフィックコントローラ102にて行なわれ、図7及び図8に示した信号転送手段に従って表示パネル103に転送される。グラフィックコントローラ102はCPU(中央演算処理装置、以下GCPU112と略す)及びVRAM(画像情報格納用メモリ)114を核に、ホストCPU113と液晶表示装置101間の画像情報の管理や通信をつかさどっており、本発明の制御方法は主にこのグラフィックコントローラ102上で実現されるものである。尚該表示パネルの裏面には、光源が配置されてい

る。 【0094】

【実施例】以下実施例により本発明について更に詳細に 説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるもの ではない。

### 【0095】[実施例1]

6-(5-デシルピリミジン-2-イル)-2-オクチルベンゾフラン(例示化合物No.126)の製造【0096】(1)4-ブロモサリチル酸の製造4-アミノサリチル酸300g(1.96mol)と臭10化水素酸(47%)900ml、水900mlを0℃に冷却した。それに亜硝酸ナトリウム140g(2.03mol)と水900mlの水溶液を滴下し、30分間損拌した。得られたジアゾ化合物の溶液を寒剤冷却化、臭化第一銅338g(2.36mol)と臭化水素酸(47%)900mlの混合液に滴下した。室温で1時間攪拌した後、酢酸エチルで抽出し、水洗、乾燥後、溶媒を留去し、粗4-ブロモサリチル酸345gを得た。

【0097】(2)4ーブロモサリチル酸メチルの製造4ーブロモサリチル酸345gとメタノール7リットル、濃硫酸400m1を13時間加熱湿流した。反応終了後、冷却し、水20リットルを加え、酢酸エチルで抽出し、水洗、乾燥した。溶媒を留去した後、シリカゲルカラムクロマトフラフィ(展開溶媒:ヘキサン)及び再結晶(ヘキサン)により精製して4ーブロモサリチル酸メチル291gを得た(4ーアミノサリチル酸からのトータル収率64%)。

【0098】(3)2ーヒドロキシー4ーブロモベンジルアルコールの製造

水素化リチウムアルミニウム48.3g(1.27mo1)と乾燥テトラヒドロフラン(THF)800m1を冷却し、それに4ープロモサリチル酸メチル291g(1.26mo1)の乾燥THF溶液を0~5℃で滴下した。室温で30分間攪拌した後、氷水3リットルに注入し、pH3になるまで濃塩酸を加えた。酢酸エチルで抽出し、水洗、乾燥した後、溶媒を留去した。シリカゲルカラムクロマトグラフィ(展開溶媒:ヘキサン/酢酸エチルで1回、クロロホルムで1回)により精製して2ーヒドロキシー4ープロモベンジルアルコール130gを得た(収率51%)。

【0099】(4)2ーヒドロキシー4ープロモベンジルトリフェニルホスフォニウムブロミドの製造2ーヒドロキシー4ープロモベンジルアルコール127g(626mmo1)とトリフェニルホスフィン臭酸塩215g(626mmo1)、アセトニトリル640mo1を4時間還流した。反応終了後、冷却し、析出した結晶を沪過し、2ーヒドロキシー4ープロモベンジルトリフェニルホスフォニウムプロミド308gを得た(収率94%)。

50 【0100】(5)6ーブロモー2ーオクチルベンゾフ ランの製造

2ーヒドロキシー4ープロモベンジルトリフェニルホスフォニウムプロミド11.8g(22.3mmol)とノナン酸無水物7.34g(24.6mmol)、トルエン80ml、トリエチルアミン9.32ml(66.8mmol)を加え、6時間還流した。反応終了後、析出した結晶を沪過し除去した後、ろ液を濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィ(展開溶媒:ヘキサン/トルエン=3/2)により精製して6ープロモー2ーオクチルベンゾフラン5.89gを得た(収率86%)。【0101】(6)2ーオクチルベンゾフラン-6ーボロン酸の製造

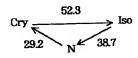
6-ブロモー2-オクチルベンゾフラン5.7g(18.4mmo1)と乾燥THF50m1を-70℃に冷却し、それにn-ブチルリチウム(1.65M)13m1を滴下した。同温度で4時間攪拌した後、トリイソプロポキシボロン9.2m1と乾燥THF15m1の混合液を滴下し、室温で2時間攪拌した。反応終了後、10%塩酸27m1を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を乾燥後、溶媒留去し、再結晶(ヘキサン)により精製して2-オキチルベンゾフランー6-ボロン酸3.21gを得た(収率64%)。

【0102】(7)6-(5-デシルピリミジン-2-イル)-2-オクチルベンゾフランの製造
2-オクチルベンゾフラン-6-ボロン酸1.00g
(3.65mmol)と2-クロロー5-デシルピリミジン0.92g(3.61mmol)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム0.17g、2Mー炭酸ナトリウム水溶液5.6ml、トルエン5.6ml、エタノール3mlを窒素下、80℃で5時間加熱した。反応終了後、トルエンで抽出し、抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、シリカゲルクロマトグラフィ(展開溶媒:トルエン/酢酸エチル=100/1)及び再結晶(トルエン/メタノール)により精製して6-(5-デシルピリミジン-2-イル)-2-オクチルベンゾフラン1.19gを得た(収率74%)。

【0103】相転移温度(℃)

[0104]

【化8】



【0105】[実施例2」

6-(5-デシルオキシピリミジン-2-イル)-2-オクチルベンゾフラン(例示化合物No. 128)の製 造

0 【0106】2-オクチルベンゾフラン-6-ボロン酸

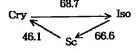
1.00g(3.65mmol)と2-クロロー5ーデ シルオキシピリミジンO. 98g(3.62mmo 1)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウ ムO. 17g、2M-炭酸ナトリウム水溶液5.6m 1、トルエン5.6m1、エタノール3m1を窒素下、 80℃で5時間加熱した。反応終了後、トルエンで抽出 し、抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留 去後、シリカゲルカラムクロマトグラフィ(展開溶媒: トルエン/酢酸エチル=100/1)及び再結晶(トル エン/メタノール)により精製して6-(5-デシルオ 10 mlを加え、析出した結晶を沪過した。再結晶(ヘキサ キシピリミジンー2ーイル) -2-オクチルベンゾフラ ン0.88gを得た(収率52%)。

51

【0107】相転移温度(℃)

[0108]

【化9】



#### 【0109】[実施例3]

5-(5-ヘキシルピリミジン-2-イル)-2-(4 -ヘキシルフェニル) ベンゾフラン (例示化合物No. 72の製造)

【0110】(1)2-ヒドロキシー5ープロモベンジ ルトリフェニルホスフォニウムブロミドの製造 2-ヒドロキシー5ープロモベンジルアルコール14 5.8g(718mmol)とトリフェニルホスフィン 臭酸塩246.5g (718mmo1)、アセトニトリ ル730mlを3時間還流した。 反応終了後、冷却し、 析出した結晶を沪過し、2ーヒドロキシー5ーブロモベ 30 ンジルトリフェニルホスフォニウムブロミド362gを 得た(収率96%)。

【0111】(2)5ープロモー2-(4-ヘキシルフ ェニル) ベンゾフランの製造

4-ヘキシル安息香酸69.5g(338mmol)と 塩化チオニル280m1を60℃で2時間攪拌した。反 応終了後、過剰の塩化チオニルを留去し、4-ヘキシル 安息香酸クロリドを得た。それに、2-ヒドロキシー5 ーブロモベンジルトリフェニルホスフォニウムブロミド 162g(307mmol)とトルエン2リットル、ト 40 リエチルアミン128ml (921mmol)を加え、 6時間還流した。反応終了後、析出した結晶を沪過し除 去した後、ろ液を濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグ ラフィ (展開溶媒:ヘキサン)により精製して5ーブロ モー2- (4-ヘキシルフェニル) ベンゾフラン90. 4gを得た(収率83%)。

【0112】同様にしてここで用いた4-ヘキシル安息 香酸クロリドの代わりに4ーオクチル安息香酸クロリド を用い、5-ブロモー2-(4-ヘキシルフェニル) ベ ンゾフラン (収率64%)を製造した。

【0113】(3)2-(4-ヘキシルフェニル)ベン ゾフランー5ーボロン酸の製造

5ープロモー2ー(4ーヘキシルフェニル)ベンゾフラ ン40.0g(112mmol)と乾燥THF500m 1を-70℃に冷却し、それにn-ブチルリチウム

(1.65M) 71.3mlを滴下した。同温度で2時 間攪拌した後、トリメトキシボロン24.4g(235 mmol)と乾燥THF155mlの混合液を滴下し、 室温で16時間攪拌した。反応終了後、10%塩酸90 ン) により精製して2-(4-ヘキシルフェニル) ベン ゾフラン-5-ボロン酸22.0gを得た(収率61 %).

【0114】同様にしてここで用いた5-ブロモー2-(4-ヘキシルフェニル) ベンゾフランの代わりに5-ブロモー2-(4-オクチルフェニル) ベンゾフランを 用い2-(4-オクチルフェニル)ベンゾフラン-5-ボロン酸(収率64%)を製造した。

【0115】(4)5-(5-ヘキシルピリミジン-2 20 -イル) -2-(4-ヘキシルフェニル) ベンゾフラン の製造

2-(4-ヘキシルフェニル)ベンゾフラン-5-ボロ ン酸2.0g(6.2mmol)と2-クロロー5-へ キシルピリミジン1.23g(6.2mmo1)、テト ラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム0.23 g、2M-炭酸ナトリウム水溶液9ml、ベンゼン9m 1、エタノール5m1を窒素下、80℃で3時間加熱し た。反応終了後、トルエンで抽出し、抽出液を無水硫酸 ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、シリカゲルカラ・ ムクロマトグラフィ (展開溶媒:トルエン)及び再結晶 (トルエン/メタノール) により精製して5-(5-へ キシルピリミジン-2-イル)-2-(4-ヘキシルフ ェニル) ベンゾフラン0.40gを得た(収率15 %).

【0116】相転移温度(℃)

[0117]

【化10】

$$\begin{array}{c}
 & 91.4 \\
 & \text{Cry} & > 164.5 \\
\hline
 & 79.6
\end{array} \longrightarrow N \xrightarrow{164.5} \text{Iso}$$

【0118】[実施例4]

5-(5-デシルピリミジン-2-イル)-2-(4-ヘキシルフェニル)ベンゾフラン(例示化合物No.7 1)の製造

【0119】2-(4-ヘキシルフェニル) ベンゾフラ ン-5-ボロン酸2. Og(6.2mmol)と2-ク ロロー5ーデシルピリミジン1.58g(6.2mmo 1)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウ ム0.23g、2M-炭酸ナトリウム水溶液9m1、ベ 50 ンゼン9 m 1、エタノール5 m 1を窒素下、80℃で3

時間加熱した。反応終了後、トルエンで抽出し、抽出液 を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、シリ カゲルカラムクロマトグラフィ(展開溶媒:トルエン) 及び再結晶 (トルエン/メタノール) により精製して5 (5ーデシルピリミジンー2ーイル)ー2ー(4ーへ キシルフェニル) ベンゾフラン0.68gを得た(収率 22%).

【0120】相転移温度(℃)

[0121]

【化11】

Cry 
$$\longrightarrow$$
 N 154.9 1so 86.7 S 105.1

#### 【0122】[実施例5]

5ーオクチルー2ー (4ーヘキシルフェニル) ベンゾフ ラン (例示化合物No. 2) の製造

【0123】窒素下、1-オクテン0.56g(5.0) mmo1)とTFH2.5mlの混合液を-14℃に冷 却し、それに9ーボラビシシクロ[3,3,1]ノナン 20 (0.5M in THF) 12mlを滴下した。0℃ で2時間、10℃で2時間反応させた後、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム 0.10 gと5 ープロモー2ー (4ーヘキシルフェニル) ベンゾフラン 1. 18g (3. 3mmol), TFH9ml, 3M-水酸化ナトリウム水溶液5.2m1を加え、60℃で3 時間加熱した。反応終了後、トルエンで抽出し、抽出液 を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去後、シリ カゲルカラムクロマトグラフィ (展開溶媒:トルエン) 及び再結晶 (トルエン/メタノール) により精製して5 30 ーオクチルー2ー (4ーヘキシルフェニル) ベンゾフラ ン0.34gを得た(収率26%)。

【0124】相転移温度(℃)

[0125]

【化12】

$$Cry \xrightarrow{60.4} S3 \xrightarrow{78.4} Iso$$

#### 【0126】[実施例6]

5-(5-デシルピリミジン-2-イル)-2-オクチ ルベンゾフラン (例示化合物No. 111) の製造 【0127】(1)5ープロモー2ーオクチルベンゾフ ランの製造

2-ヒドロキシー5ープロモベンジルトリフェニルホス フォニウムプロミド50.0g(94.7mmol)と ノナン酸無水物31.1g(104mmo1)、トルエ ン450m1、トリエチルアミン39.6g(392m mol)を加え、6時間還流した。反応終了後、析出し た結晶を沪過し除去した後、ろ液を濃縮し、シリカゲル カラムクロマトグラフィ (展開溶媒:ヘキサン)により 精製して5-ブロモー2-オクチルベンゾフラン25. 50

1g(収率86%)。

【0128】(2)2ーオクチルベンゾフランー5ーボ ロン酸の製造

54

5-プロモー2-オクチルベンゾフラン19.0g(6 1.5mmol) とテトラヒドロフラン (THF) 19 0m1を-70℃に冷却し、それにn-ブチルリチウム (1.65M) 48m 1を滴下した。同温度で4時間攪 拌した後、トリメトキシボロン17.8g(171mm ol)とTFH70mlの混合液を滴下し、室温で17 10 時間攪拌した。反応終了後、10%塩酸100mlを加 え、エーテルで抽出した。抽出液を乾燥後、溶媒留去 し、シリカゲルカラムクロマトフラフィ(展開溶媒:へ キサン/酢酸エチル=4/1) により精製して2-オク チルベンゾフラン-5-ボロン酸10.9gを得た(収 率64%)。

【0129】(3)5-(5-ヘキシルピリミジン-2 -イル) -2-オクチルベンゾフランの製造

2-オクチルベンゾフラン-5-ボロン酸1.7g

(6.2mmo1)と2-クロロー5ーデシルピリミジ ン1.58g(6.2mmol)、テトラキス(トリフ ェニルホスフィン) パラジウム0.23g、2M一炭酸 ナトリウム水溶液9m1、トルエン9m1、エタノール 5m1を窒素下、80℃で3時間加熱した。反応終了 後、トルエンで抽出し、抽出液を無水硫酸ナトリウムで 乾燥した。溶媒を留去後、シリカゲルカラムクロマトグ ラフィ (展開溶媒:トルエン)及び再結晶(トルエン/ メタノール) により精製して5-(5-デシルピリミジ ン-2-イル) -2-オクチルベンゾフラン0.92g を得た(収率33% 融点60.1℃)。

【0130】[実施例7]

5- 「4- (1H, 1H-パーフルオロオクチルオキ シ) フェニル] -2-オクチルベンゾフラン (例示化合 物No. 106)の製造

【0131】2-オクチルベンゾフラン-5ーボロン酸 0.30g(1.08mmol)と1H,1Hーパーフ ルオロオクチルオキシ)フェニルブロミド0.60g (1.08mmol)、テトラキス(トリフェニルホス フィン) パラジウム〇、05g、2M-炭酸ナトリウム 水溶液3m1、トルエン3m1、エタノール2m1を窒 40 素下、80℃で3時間加熱した。反応終了後、トルエン で抽出し、抽出液を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶 媒を留去後、シリカゲルカラムクロマトグラフィ(展開 溶媒:トルエン)及び再結晶(トルエン/メタノール) により精製して5-[4-(1H, 1H-パーフルオロ オクチルオキシ)フェニル]-2-オクチルベンゾフラ ン0.33gを得た(収率43%)。

【0132】相転移温度(℃)

[0133]

【化13】

$$Cry \xleftarrow{86.7} SA \xrightarrow{118.0} Iso$$

$$117.3$$

\*【0134】 [実施例8] 下記化合物を下記の重量部で 混合し、液晶組成物Aを作成した。

【0135】

•	10222	
構造式	重量部	3
CH9 H1 9 - Py2-Ph-OC9 H1 9	6	
C <sub>1 0</sub> H <sub>21</sub> -Py2-Ph-OC <sub>8</sub> H <sub>1</sub> 7	6	
C8 H1 70-Pr1-Ph-0(CH2)5 * CH (CH3) C2 H5	7	
C <sub>11</sub> H <sub>23</sub> O-Py2-Ph-O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> • CH(CH <sub>3</sub> ) C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	14	
C10H21-Pr2-Ph-C6H13	8	
C6 H13-Py2-Ph-Ph-C4 H9	4	
C8H17-Ph-Pr2-Ph-OC5H11	2	
C3H7-Cy-C00-Ph-Py1-C12H25	10	
C5 H1 1 - Cy-COO-Ph-Py1-C1 2H25	5	
C10H21O-Ph-COS-Ph-OC8H17	10	
C6H13-Ph-COO-Ph-Ph-OCH2CH(CH3)C2H5	7	
C3 H7 -Cy-CH2 O-Ph-Py1-C8 H1 7	7	
C10H21-Ph-Ph-OCH2-Ph-C7H15	5	
C1 2 H25 - Py2-Ph-OCH2 * CH (F) C5 H1 1	2	
C5 H1 1-Cy-COO-Ph-OCH2*CH(F) C6 H13	2	
C <sub>1 2</sub> H <sub>25</sub> O-Ph-Pa-COO(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> • CH(CH <sub>3</sub> ) C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		
C1 2H25 O-Ph-Pa-O(CH2)3 * CH(CH3) OC3 H7	3	

【0136】更にこの液晶組成物Aに対して、以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶粗※

※成物Bを作成した。

【0137】

( ) (C))		er. Et day
例示化合物No.	構造式	重量部
6	C7H15-Ha2-Cy-COOC6H13	3
16	C6H13-Ha2-Ph-Py1-C8H17	3
76	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -Py2-Ha2-Tz1-C <sub>6</sub> H <sub>1</sub> 3	3
. •	A	91

【0138】[実施例9] 2枚の0.7mm厚のガラス 板を用意し、それぞれのガラス板上にITO膜を形成 0、電圧印加電極を作成し、更にこの上にSiO2を蒸着させ絶縁層とした。ガラス板上にシランカップリング 剤 [信越化学株式会社製KBM-602] 0.2%イソプロピルアルコール溶液を回転数2000rpmのスピナーで15秒間塗布し、表面処理を施した。この後、120℃にて20分間加熱乾燥処理を施した。更に表面処理を行なったITO膜付のガラス板上にボリイミド樹脂前駆体 [東レ株式会社製SP-510] 1.5%ジメチルアセトアミド溶液を回転数2000回転のスピナーで15秒間塗布した。成膜後、60分間、300℃加熱縮6焼成処理を施した。この時の塗膜の膜厚は約250Åであった。

【0139】この焼成後の被膜にはアセテート植毛布に よるラビング処理がなされ、その後イソプロピルアルコ★

10℃

応答速度 588μsec

【0141】 [比較例1] 実施例8で混合した液晶組成物Aをセル内に注入する以外は全く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し☆

★一ル液で洗浄し、平均粒径2μmのシリカビーズを一方30 のガラス板上に散布した後、それぞれのラビング処理軸が互いに平行となるようにし、接着シール剤 [チッソ株式会社製リクソンボンド]を用いてガラス板を貼り合わせ、60分間、100℃にて加熱乾燥しセルを作成した。このセルに実施例8で混合した液晶組成物Bを等方性液体状態で注入し、等方相から20℃/hで25℃まで徐冷することにより、強誘電性液晶素子を作成した。このセルのセル厚をベレック位相板によって測定したところ約2μmであった。この強誘電性液晶素子を使って、ビーク・トウ・ビーク電圧Vpp=20Vの電圧印加40により直交ニコル下での光学的な応答(透過光量変化0~90%)を検知して応答速度(以後光学応答速度という)を測定した。その結果を次に示す。

[0140]

25℃ 40℃ 312µsec 172µsec ☆た。その結果を次に示す。

[0142]

25℃ 40℃

10℃

	( 3	3 U )	110017 173030
57			58
応答速度 6	68µsec	340 µ s e c	182µsec
【0143】[実施例10]実施例8で	混合した例示化	*重量部で混合	合し、液晶組成物Cを作成した。
合物の代わりに以下に示す例示化合物を名	各々以下に示す*	[0144]	
例示化合物No.	構造式		重量部
47	C <sub>8</sub> H <sub>1</sub> 7-Hb2-G <sub>P</sub> 2	-C1 2H25	3
67	C8H17-Hb2-Tn-	Ph-C5 H1 1	3
82	C3H7-Ph-Ha2-T	d-C10H21	2
	Α		92
【0145】液晶組成物Cをセル内に注	入する以外は全		子内の均一配向性は良好であり、モノドメイ
く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶	素子を作成し、	10 ン状態が得ら	られた。その測定結果を次に示す。
光学応答速度を測定し、スイッチング状	態を観察した。※	[0146]	1
JUT WHEEKE WACON TO THE TOTAL TO THE TOTAL TO THE TOTAL TOTA	10℃	25℃	40℃
応答速度 5	81μsec	309µsec	169μsec
【0147】[実施例11] 実施例8で	混合した例示化	★重量部で混合	合し、液晶組成物Dを作成した。
合物の代わりに以下に示す例示化合物を	各々以下に示す★	[0148]	]
例示化合物No.	構造式		重量部
13	C <sub>1 2</sub> H <sub>25</sub> -Ha2-C		4
34	C6 H13-Ha2-Pr2		3
56	C6 H1 3 - Hb2-Ph-		3
30	A		90
【0149】液晶組成物Dをセル内に注	スする以外は全	☆この液晶素	子内の均一配向性は良好であり、モノドメイ
く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶			られた。その測定結果を次に示す。
光学応答速度を測定し、スイッチング状	能を観察した。		
元子心台 述及を 例 足し、 ヘイップング か	10°C	25℃	40℃
<b>応答速度</b>			165μsec
【0151】[実施例12]下記化合物			
で混合し、液晶組成物Eを作成した。		•	
で混合し、被領租成物品を行成した。構造式			重量部
C7 H15 - Py2-Ph-00	Ca Haa		12
C <sub>1</sub> 1H <sub>2</sub> 3-Py2-Ph-0			10
	CH2)5 • CH (CH3 ) C2	Hs	1 0
	O(CH2)4 CH(CH3)00		3
C <sub>8</sub> H <sub>1.7</sub> -Py2-Ph-P			8
C <sub>6</sub> H <sub>1</sub> 30–Ph–0CO–			4
C3 H7 -Cy-C00-Ph			6
Ca H <sub>1.7</sub> -Cy-C00-P			2
C <sub>5</sub> H <sub>1</sub> 1-Cy-C00-P			8
	n=ry1=c11n23 Ph=OCH2*CH(CH3)	C. II.	15
— <del>-</del>		CZIB	7
C4 Ho -Cy-CH2 O-P			7
C5 H <sub>1</sub> 1-Cy-CH <sub>2</sub> O-			4
C <sub>9</sub> H <sub>1</sub> 9O-Ph-OCH <sub>2</sub>		co+ at /at-/00.11	2
	)-Ph-C00-Ph-Ph-0		2
	-0CO+CH(C1)+CH(C		·
【0153】更にこの液晶組成物Eに			
す例示化合物を各々以下に示す重量部		* <b>(</b> 0154	
例示化合物 N c			重量部
48	C5H11-Hb2-B		3
120	C <sub>1 1</sub> H <sub>23</sub> O-Ha <b>1</b>	-Np-COOC1 0 H2 1	3

C5 H1 1 O-Hb1-Ep1-OC9 H19

E

136

3 91

60 \*この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイ

【0155】液晶組成物Fをセル内に注入する以外は全 く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、 光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。\* 10℃

[0156]

25℃

40℃

ン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

応答速度 681µsec 341µsec 184µsec

【0157】 [比較例2] 実施例12で混合した液晶組 成物Eをセル内に注入する以外は全く実施例9と同様の 方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定※ ※した。その測定結果を次に示す。

[0158]

10℃

25℃

40℃

応答速度

784µsec

373µsec 197µsec

【0159】 [実施例13] 実施例12で混合した例示

★す重量部で混合し、液晶組成物Gを作成した。

化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示★

[0160]

例示化合物No.	構造式	<b>斯里里</b>
1 1	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub> -Ha2-Tz1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	3
100	C3 H7-Ph-CH2 O-Hb2-Ph-SC7 H15	3
107	$C_6H_{13}$ - $Ha1$ - $C \equiv C$ - $Ph$ - $0C_8H_{17}$	3
10.	E	91

【0161】液晶組成物Gをセル内に注入する以外は全 く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、

☆この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイ ン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。☆20 【0162】

10℃

25℃

40℃

 $711\mu sec$ 応答速度

193µsec 357µsec

[実施例14] 実施例12で混合した例示化合物の代わ

◆合し、液晶組成物Hを作成した。

[0163] りに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混◆

例示化合物No.	構造式	<b>電量</b> 重
	C <sub>11</sub> H <sub>23</sub> -Ha2-Bta2-c <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	3
61	C9H19-Hb2-Ph-Ph23F-C5H11	3
117	C4 H9 - Ha1 - Tn - Ph - OCH2 CH (CH3 ) OC4 H9	3
11.	F	91

【0164】液晶組成物Hをセル内に注入する以外は全 30\*この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイ ン状態が得られた。その測定結果を次に示す。 く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、

光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。\*

[0165]

10℃

25℃

40℃ 184µsec

応答速度

C6 H1 3-Ph-OCH2-Ph-Ph-C7 H1 5

691µsec

344µsec **%**【0167】

【0166】[実施例15] 下記化合物を下記の重量部

で混合し、液晶組成物Iを作成した。

重量部 構造式 10 C8 H1 7-Py2-Ph-OC6 H13 5 C8 H1 7-Py2-Ph-0C9 H19 7 C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>-Py2-Ph-OCOC<sub>8</sub>H<sub>17</sub>  $C_{10}H_{21}$ -Py2-Ph- $O(CH_{2})_{3}CH(CH_{3})OC_{3}H_{7}$ 7 6 C<sub>1 2</sub>H<sub>25</sub>-Py2-Ph-O(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CH(CH<sub>3</sub>)0CH<sub>3</sub> 5 C5 H1 1-Py2-Ph-Ph-C6H13 5 C7 H15-Py2-Ph-Ph-C6H13 8 C4 H9-Cy-COO-Ph-Py1-C1 2 H25 8 C3 H7-Cy-C00-Ph-Py1-C1 0 H2 1 20 C9 H1 9 O-Ph-COO-Ph-OC5 H1 1 5  $C_8 H_{1.7}$  – Ph–COO–Ph–Ph–OCH2 CH (CH3 ) C2 H5 5  $C_8 H_{1.7}$ -Ph-OCO-Ph-Ph-\* CH (CH<sub>3</sub> ) OCOC<sub>6</sub> H<sub>1.3</sub> 6

 $C_{1\,2}H_{25}$  -Py2-Ph-OCH2\* CH (F) C6 H1 3

62

【0168】更にこの液晶組成物 I に対して、以下に示

\*成物 J を作成した。

す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組\*

[0169]

际化合物No.	構造式	重重部
4	C9 H1 9 O-Ha2-COO-Ph-C1 0 H2 1	4
31	C9H19O-Ha2-Ph-OCH2-Ph-C5H11	3
46	C <sub>11</sub> H <sub>23</sub> -Hb2-Np-OCH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> F <sub>13</sub>	2
	I	91

※内の均一配向性は良好であり、モノドメイン状態が得ら 液晶組成物Jをセル内に注入する以外は全く実施例9と 同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度 10 れた。その測定結果を次に示す。

を測定し、スイッチング状態を観察した。この液晶素子※

[0170]

10℃

25℃

40℃

応答速度

511µsec

262µsec 134µsec ★た。その結果を次に示す。

【0171】 [比較例3] 実施例15で混合した液晶組 成物 I をセル内に注入する以外は全く実施例と同様の方

[0172]

法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定し★

25℃

40℃

応答速度

10℃ 653µsec

159µsec 317µsec

【0173】 [実施例16] 実施例15で混合した例示

☆す重量部で混合し、液晶組成物Kを作成した。

化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示☆20 【0174】

例示化合物No.	構造式	重量部
3	C5H11-Ha2-Ph-OCH2*CHFC6H13	3
10	C8H17-Ha2-Id2-C8H17	3
134	C5H11-Hb1-Pd-C7H15	3
	I	91

【0175】液晶組成物Kをセル内に注入する以外は全 く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、 光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。◆ ◆この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイ ン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

10℃

[0176] 25℃

40℃

応答速度

431µsec

 $210\mu sec$   $107\mu sec$ 

【0177】[実施例17]実施例15で混合した例示 化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示\*

\*す重量部で混合し、液晶組成物しを作成した。

[0178]

例示化合物No.	構造式	重量部
24	C3H7-Ha2-Ph-Id2-C6H13	3
69	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> -H <sub>b</sub> 2-Dx2-Ph-CN	3
89	C11H23-Py2-Hb2-Ph3F-C6H13	3
0.2	Ī	91

【0179】液晶組成物Lをセル内に注入する以外は全 く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、 光学応答速度を測定し、スイッチング状態を観察した。※40

※この液晶素子内の均一配向性は良好であり、モノドメイ ン状態が得られた。その測定結果を次に示す。

[0180]

10℃

25℃

応答速度 551µsec  $284\mu sec$   $145\mu sec$ 

【0181】実施例8~17より明らかな様に、本発明 による液晶組成物B、C、D、F、G、J、J、K及び Lを含有する強誘電性液晶素子は低温における作動特 性、高速応答性が改善され、また光学応答速度の温度依 存性も軽減されたものとなっている。

★ミド樹脂前駆体1.5%ジメチルアセトアミド溶液に代 えて、ポリビニルアルコール樹脂[クラレ株式会社製P UA-117] 2%水溶液を用いた他は全く同様の方法 で強誘電製液晶素子を作成し、実施例9と同様の方法で 光学応答速度を測定した。その結果を次に示す。

【0182】 [実施例18] 実施例9で使用したポリイ★

[0183]

10℃

25℃

40℃

40℃

応答速度

583µsec

 $310\mu sec$   $169\mu sec$ 

【0184】 [実施例19] 実施例9で使用したSiO 2 を用いずに、ポリイミド樹脂だけで配向制御層を作成 した以外は全く実施例9と同様の方法で強誘電性液晶素\*

#### 10℃

#### 573µsec 応答速度

【0186】実施例18、19より明らかな様に、素子 構成を代えた場合でも本発明に従う強誘電性液晶組成物 を含有する液晶素子は実施例9と同様に低温作動特性が 非常に改善され、且つ光学応答速度の温度依存性が軽減※ \*子を作成し、実施例9と同様の方法で光学応答速度を測 定した。その結果を次に示す。

64

#### [0185]

25℃

40℃

307µsec 167µsec

※されたものとなっている。

【0187】 [実施例20] 下記化合物を下記の重量部 で混合し、液晶組成物Mを作成した。

#### [0188]

TT于NG还及V/M及队开口// *****		
構造式		重量部
C <sub>6</sub> H <sub>1</sub> <sub>3</sub> -Py2-Ph-O (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> C <sub>3</sub> F <sub>7</sub>		5
C <sub>1 1</sub> H <sub>23</sub> -Py2-Ph-OCH <sub>2</sub> C <sub>4</sub> F <sub>9</sub>		10
C8 H1 70-Pr1-Ph-O(CH2)5 CH(CH3) C2 H5		5
$C_{10}H_{21}$ -Py2-Ph-O(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH(CH <sub>3</sub> )OCH <sub>3</sub>	-	10
C <sub>6</sub> H <sub>1</sub> 3-Py2-Ph-Ph-C <sub>8</sub> H <sub>1</sub> 7		7
C <sub>8</sub> H <sub>1.7</sub> -Py2-ph-OC <sub>6</sub> H <sub>1.3</sub>		15
C <sub>5</sub> H <sub>1 1</sub> -Cy-C00-Ph-Py1-C <sub>1 2</sub> H <sub>25</sub>		5
C4 H9-Cy-COO-Ph-Py 1-C1 1 H2 3		5
C3 H7-Cy-COO-Ph-Py1-C1 1 H23		5
$C_{12}H_{25}O-Ph-Pa-CO(CH_{2})_{3}$ CH(CH <sub>3</sub> ) $C_{2}H_{5}$		2
C10H21-Py2-Ph-OCH2*CH(F)C2H5		5
$C_6 H_{13}$ -Cy-COO-Ph-OCH <sub>2</sub> * CH (F) $C_6 H_{13}$		2
C8 H1 7-Ph-OCO-Ph-Ph-CH (CH3) OCOC6 H1 3		6
C <sub>8</sub> H <sub>1.7</sub> -Py2-Ph-000-Ph-F		2
C7 H1 5 O-Ph-Tz1-Ph-C5 H1 1		3
C6 H1 3 O-Btb2-Ph-OCO (CH2 ) 6 C2 F5		3
C8 H1 7 O-Ph-COS-Ph-OCH2 C3 F7		10
	A PELINT & ME	A 14

【0189】更にこの液晶組成物Mに対して、以下に示 ★成物Nを作成した。 す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶組★ [0190]

重量部 構造式 例示化合物No. C5H11-Ha2-CH2O-Ph-Pr1-OCOCH2\*CH(CF3)C4H9 3 18 3  $C_8H_{17}$ -Ph-Hb2-Ph-C $\equiv$ CC1 o H2 1 94 3 C9H19-Hb1-Dt2-Ph-C6H13 139 91

【0191】次にこれらの液晶組成物を以下の手順で作 成したセルを用いて、光学的な応答を観察した。

【0192】2枚の0.7mm厚のガラス板を用意し、 それぞれのガラス板上にITO膜を形成し、電圧印加電 極を作成し、更にこの上にSiO2 を蒸着させ絶縁層と した。ガラス板上にシランカップリング剤 [信越化学株 式会社製KBM-602]0.2%イソプロピルアルコ ール溶液を回転数2000rpmのスピナーで15秒間 塗布し、表面処理を施した。この後、120℃にて20 分間加熱乾燥処理を施した。 更に表面処理を行なった I TO膜付のガラス板上にボリイミド樹脂前駆体 [東レ株 式会社製SP-510] 1. 0%ジメチルアセトアミド 溶液を回転数3000rpmのスピンナーで15秒間塗 布した。成膜後、60分間、300℃加熱縮合焼成処理 を施した。この時の塗膜の膜厚は約120Åであった。

【0193】この焼成後の被膜にはアセテート植毛布に☆50

☆よるラビング処理がなされ、その後イソプロピルアルコ ール液で洗浄し、平均粒径1.5μmのシリカビーズを 一方のガラス板上に散布した後、それぞれのラビング処 理軸が互いに平行となる様にし、接着シール剤 [チッソ 株式会社製リクソンボンド]を用いてガラス板を貼り合 わせ、60分間、100℃にて加熱乾燥しセルを作成し た。このセルのセル厚をベレック位相板によって測定し たところ約1.5µmであった。このセルに液晶組成物 Mを等方性液体状態で注入し、等方相から20℃/hで 25℃まで徐冷することにより、強誘電性液晶素子を作 成した。この強誘電性液晶素子を用いて前述した図5に 示す駆動波形(1/3バイアス比)で30℃における駆 動時のコントラストを測定した結果16. 1であった。 【0194】[比較例4]実施例20で混合した液晶組

成物Mをセル内に注入する以外は全く実施例20と同様 の方法で強誘電性液晶素子を作成し、同様の駆動波形を

用いて30℃における駆動時のコントラストを測定し た。その結果コントラストは8.1であった。

【0195】[実施例21]実施例20で使用した例示\*

\*化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示 す重量部で混合し、液晶組成物Oを作成した。

[0196]

エコングのひりつ	C 100/11/01/01/11/11	· •	
引示化合物No.	構造式	重量部	
25	C5H11-Ha2-Ph-Io2-C8H17	3	
54	C9H19-Hb2-Ph-Pa-C5H11	. 3	
112	C6H13-Ha1-Py1-OC6H13	3	
	M	91	

【0197】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 20と同様の駆動波形を用いて30℃における駆動時の コントラストを測定した。その結果コントラストは1 × 9.3であった。

※【0198】 [実施例22] 実施例20で使用した例示 20と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例 10 化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示 す重量部で混合し、液晶組成物Pを作成した。

[0199]

例示化合物No.	構造式	重量部
19	C9H19-Ha2-Ph-Pa-OCH2CH(CH3)C2H5	2
92	C6H13-Py2-Hb2-Ph-C6H13	3
127	C <sub>10</sub> H <sub>21</sub> O-Hb1-Py1-C <sub>7</sub> H <sub>1</sub> 5	3
	M	92

【0200】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 20と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例 20と同様の駆動波形を用いて30℃における駆動時の コントラストを測定した。その結果コントラストは2 1.0であった。

★【0201】 「実施例23] 実施例20で使用した例示 20 化合物の代わりに以下に示す例示化合物を各々以下に示 す重量部で混合し、液晶組成物Qを作成した。

[0202]

例示化合物No.	構造式	<b>重量部</b>
1	C6H13-Ha2-Ph-OC8H17	3
73	C6H13O-Py2-Ha2-Ph2F-C5H11	3
129	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> - Hb1-Py1-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> - Ph-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	2
	N/I	0.2

【0203】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 20と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例 20と同様の駆動波形を用いて30℃における駆動時の コントラストを測定した。その結果コントラストは1 9.8であった。

【0204】実施例20~23より明らかな様に、本発 明による液晶組成物N、O、P及びQを含有する強誘電 性液晶素子は駆動時におけるコントラストが高くなって いる。

【0205】 [実施例24] 実施例20で使用したポリ イミド樹脂前駆体1.0%ジメチルアセトアミド溶液に 代えて、ポリビニルアルコール樹脂 [クラレ株式会社製 40 PVA-117] 2%水溶液を用いた他は全く実施例2 0と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例2 0と同様の方法で30℃における駆動時のコントラスト を測定した結果、コントラストは20.2であった。

【0206】[実施例25]実施例20で使用したSi O2 を用いずに、ポリイミド樹脂だけで配向制御層を作 成した以外は全く実施例20と同様の方法で強誘電性液 晶素子を作成し、実施例20と同様の方法で30℃にお ける駆動時のコントラストを測定した結果コントラスト は15.1であった。

☆【0207】 [実施例26] 実施例20で使用したポリ 30 イミド樹脂前駆体1.0%ジメチルアセトアミド溶液に 代えて、ポリアミド酸 [日立化成株式会社製LQ180 2] 1%NMP溶液を用い、270℃で1時間焼成した 以外は全く実施例20と同様の方法で強誘電性液晶素子 を作成し、実施例20と同様の方法で30℃における駆 **動時のコントラストを測定した。その結果コントラスト** は26.3であった。

【0208】実施例24、25及び26より明らかな様 に、素子構成を代えた場合でも本発明による強誘電性液 品組成物を含有する液晶素子は実施例20と同様に高い コントラストが得られている。また駆動波形を代えた場 合においても詳細に検討した結果、同様に本発明の強誘 電性液晶組成物を含有する液晶素子の方が高いコントラ ストが得られることが判明した。

#### [0209]

【発明の効果】本発明の液晶性化合物を含有する液晶組 成物は、液晶組成物が示す強誘電性を利用して動作させ ることができる。この様にして利用されうる本発明の強 誘電性液晶素子は、スイッチング特性が良好で、高速応 答性、光学応答速度の温度依存性の軽減、高コントラス ☆50 ト等の優れた特性を有する液晶素子とすることができ

67 る。尚、本発明の液晶素子を表示素子として光源、駆動 回路等と組み合わせた表示装置は良好な装置となる。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】カイラルスメクティック相を示す液晶を用いた 液晶素子の一例の断面該略図である。

【図2】液晶の持つ強誘電性を利用した液晶素子の動作 説明のために素子セルの一例を模式的に表わす斜視図で ある

【図3】液晶の持つ強誘電性を利用した液晶素子の動作 説明のために素子セルの一例を模式的に表わす斜視図で ある。

【図4】 ティルト角を示す説明図である。

【図5】本発明で用いる液晶素子の駆動法の波形図であ る

【図6】図5に示す時系列駆動波形で実際の駆動を行なった時の表示パターンの模式図である。

【図7】強誘電性を利用した液晶素子を有する液晶表示 装置とグラフィクコントローラを示すブロック構成図で ある。

【図8】液晶表示装置とグラフィックコントローラとの 20 間の画像情報通信タイミングチャート図である。

#### 【符号の説明】

- 1 カイラルスメクティック相を有する液晶層
- 2 ガラス基板
- 3 透明電極
- 4 絶縁性配向制御層

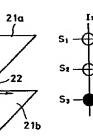
- 5 スペーサー
- 6 リード線
- 7 電源
- 8 偏向板
- 9 光源
- 21a、21b 基板
- 22 液晶層
- 23 液晶分子
- 24 双極子モーメント
- 10 31a、31b 電圧印加手段
- 33a、33b 安定状態
  - 34a、34b 双極子モーメント
  - 101 強誘電性液晶表示装置
  - 102 グラフィックコントローラ
  - 103 表示パネル
  - 104 走查線駆動回路
  - 105 情報線駆動回路
  - 106 デコーダ
  - 107 走査信号発生回路
  - 108 シフトレジスタ
  - 109 ラインメモリ
  - 110 情報信号発生回路
  - 111 駆動制御回路
  - 112 GCPU
  - 113 ホストCPU
  - 114 VRAM

24(PL)

23

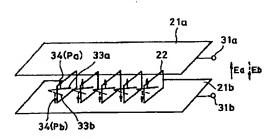
【図1】

∫1 8 2 3 3 4 1 4 1 7 6 【図2】

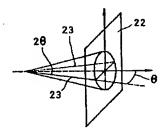


【図6】

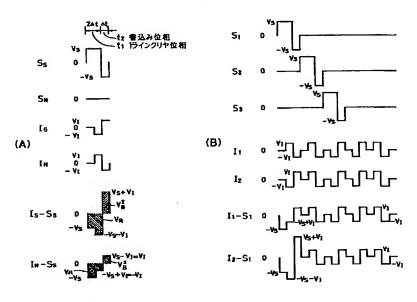
【図3】



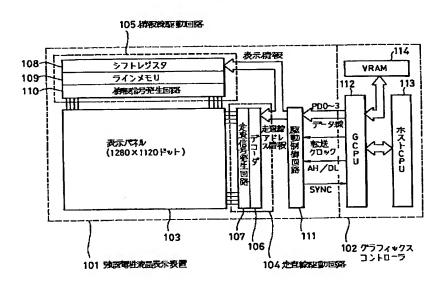
【図4】



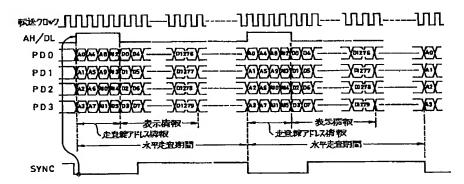
【図5】



【図7】



#### 【図8】



#### フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号 500 庁内整理番号 FI

技術表示箇所

G02F 1/13

1/141

(72)発明者 門叶 剛司

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(72) 発明者 山田 容子

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内